# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

### 世界知的所有権機関 国際事務局

## 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6 H05B 33/14 // C09K 11/06

(11) 国際公開番号 A1 WO98/08360

(43) 国際公開日

1998年2月26日(26.02.98)

(21) 国際出願番号

PCT/JP97/02869

(22) 国際出願日

1997年8月19日(19.08.97)

(30) 優先権データ 特願平8/235898

1996年8月19日(19.08.96)

11

(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) ティーディーケイ株式会社(TDK CORPORATION)[JP/JP]

〒103 東京都中央区日本橋一丁日13番1号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

小堀 勇(KOBORI, Isamu)[JP/JP]

大久和舟(OHHISA, Kazutoshi)[JP/JP]

中谷賢司(NAKAYA, Kenji)[JP/JP]

井上鉄司(INOUE, Tetsushi)[JP/JP]

〒103 東京都中央区日本橋一丁目13番1号

ティーディーケイ株式会社内 Tokyo, (JP)

(74) 代理人

弁理士 石井陽一、外(ISHII, Yoichi et al.)

〒113 東京都文京区湯島3丁日23番1号

天神弥栄興産ビル3F Tokyo, (JP)

(81) 指定国 IP, US, 欧州特許 (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類 国際關查報告書

(54) Title: ORGANIC ELECTROLUMINESCENT DEVICE

(54)発明の名称 有機EL案子

#### (57) Abstract

An organic EL device wherein a particular coumarin derivative is incorporated into a luminescent layer and a particular tetraaryldiamine derivative is incorporated into a hole implanting and/or transporting layer. Further, a particular coumarin derivative, a particular quinacridone compound, or a particular styryl compound is incorporated into a mixed-layer type luminescent layer. By providing two or more luminescent layers including a mixed-layer type luminescent layer, incorporating two or more dopants, and effecting light emission from two or more luminescent species, an organic EL device which gives high-luminance light emission, enables continuous light emission, and has high reliability is realized. Further, multi-color light emission becomes possible.

#### (57) 要約

有機EL素子の発光層に特定のクマリン誘導体を含有させ、正孔注入性および /または輸送性の層に特定のテトラアリールジアミン誘導体を含有させる。また、 混合層タイプの発光層に特定のクマリン誘導体、特定のキナクリドン化合物また は特定のスチリル系化合物を含有させる。混合層タイプの発光層を含む2層以上 の発光層を設け、2種以上のドーバントを含有させ、2種以上の発光種を発光させる。これにより高輝度な発光が得られ、連続発光が可能で信頼性の高い有機E し素子が実現する。また多色発光が可能となる。

PCTに基づいて公開される国際出版のパンフレット第一頁に記載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

AAT ロー・ファー・エー・スート・スート・スート・スート・スート・スート・スート・スート・スート・スー	BPRGGBEHMNWRUDELSTPEGGBEHMNWRUDELSTPEGGPRJUDELSTPEGGPRJUDELSTPEGGRZALLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLLL	LRSTUP A A A B A A A A B A B A A A A B A A A A B A	SSGIKLNZDG リン・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・

#### 明細書

#### 有機EL素子

#### 技術分野

本発明は、有機EL(電界発光)素子に関し、詳しくは、有機化合物からなる 薄膜に電界を印加して光を放出する素子に関する。

#### 背景技術

有機EL素子は、蛍光性有機化合物を含む薄膜を、陰極と陽極とで挟んだ構成を有し、前記薄膜に電子および正孔を注入して再結合させることにより励起子(エキシトン)を生成させ、このエキシトンが失活する際の光の放出(蛍光・燐光)を利用して発光する素子である。

有機EL素子の特徴は、10V程度の低電圧で100~10000cd/m²程度の高輝度の面発光が可能であり、また蛍光物質の種類を選択することにより青色から赤色までの発光が可能なことである。

一方、有機EL素子の問題点は、発光寿命が短く、保存耐久性、信頼性が低い ことであり、この原因としては、

#### ① 有機化合物の物理的変化

(結晶ドメインの成長などにより界面の不均一化が生じ、素子の電荷注入能の劣化・短絡・絶縁破壊の原因となる。特に分子量500以下の低分子化合物を用いると結晶粒の出現・成長が起こり、膜性が著しく低下する。また、ITO等の界面が荒れていても、顕著な結晶粒の出現・成長が起こり、発光効率の低下や、電流のリークを起こし、発光しなくなる。また、部分的非発光部であるダークスポットの原因にもなる。)

#### ② 陰極の酸化・剥離

(電子の注入を容易にするために仕事関数の小さな金属としてNa・Mg・Li・Ca・K・Alなどを用いてきたが、これらの金属は大気中の水分や酸素と反応

したり、有機層と陰極の剥離が起こり、電荷注入ができなくなる。特に高分子化 合物などを用い、スピンコートなどで成膜した場合、成膜時の残留溶媒や分解物 が電極の酸化反応を促進し、電極の剥離が起こり部分的な非発光部を生じさせ

3...)

## ③ 発光効率が低く、発熱量が多いこと

(有機化合物中に電流を流すので、高い電界強度下に有機化合物を置かねばならず、発熱からは逃れられない。その熱のため、有機化合物の溶融・結晶化・熱分解などにより素子の劣化・破壊が起こる。)

④有機化合物層の光化学的変化・電気化学的変化 などが挙げられる。

有機EL素子用の蛍光性物質としてクマリン化合物が提案されている(特開昭63-264692号、特開平2-191694号、特開平3-792号、特開平5-202356号、特開平6-9952号、特開平6-240243号等)。クマリン化合物は、このもののみで発光層に用いられたり、トリス(8-キノリノラト)アルミニウムのようなホスト化合物とともに、ゲスト化合物あるいはドーパントとして発光層に用いられている。このような有機EL素子において発光層と組み合わせられる正孔注入層や正孔輸送層あるいは正孔注入輸送層には、N、N、-ジフェニル-N、N、-ピス(3-メチルフェニル)-1、1、-ピフェニル-4、4、-ジアミンのように、1、1、-ピフェニル-4、4、-ジアミンのように、1、1、-ピフェニル-4、4、-ジアミンの2個の窒素原子にフェニル基または置換フェニル基を有するようなテトラフェニルジアミン誘導体が用いられている。しかし、このような有機EL素子では発光寿命および耐熱性などの信頼性が十分でなく、ホスト化合物に用いられている場合は高輝度な素子は得られていない。

一方、有機EL素子の多色発光化に対応するものとして、積層型白色発光有機EL素子が提案されている[佐藤佳晴、信学技報、OME94-78(1995-03)]。この場合の発光層は、亜鉛のオキサゾール錯体を用いた青色発光層、トリス(8-キノリノラト)アルミニウムを用いた緑色発光層およびトリス(8-キノリノラト)アルミニウムに赤色の蛍光色素(P-660、DCM1)をド

ープした赤色発光層を積層したものである。

このように、赤色発光層には発光種をドーピングすることで、赤色発光を可能 にしている。他の層にはドーピングは行われていない。緑色発光層・青色発光層 はホスト材料のみで発光するように選ばれているが、ここで材料選定および発光 色の調整自由度が大きく制限されることになる。

一般に、有機EL素子の発光色を変えるのに発光種の微量添加、すなわちドーピングが行われる。メリットとして、ドーピングの種類を変えることで容易に発光種を変えることが可能なためである。したがって、多色発光の方法としては、数種類の発光種をドーピングすることで原理的には可能であるが、単一のホストの中にそれら全ての発光種を一様にドーピングすると、ドーピングした発光種の内、一種類しか発光しない場合や、何種類かが発光しない場合がある。要するに、一つのホストに全てを混合してドーピングしても全てが発光することは困難である。これは特定の発光種にのみエネルギーが移動してしまうためである。

このような理由で、現在までには2種以上の発光種をドーピングにより安定に 発光させた例はなかった。

ところで、一般に有機EL素子の輝度半減寿命は発光輝度とトレードオフの関係にある。トリス(8ーキノリノラト)アルミニウムまたはN, N' ージフェニルーN, N' ービス(3ーメチルフェニル)ー1、1' ービフェニルー4、4' ージアミンにルブレンをドーピングすることで長寿命化が図られ、初期輝度500cd/ $m^2$ 程度、輝度半減寿命3500時間程度のレベルのものが得られることが報告されている[筒井哲夫、応用物理 第66巻 第2号(1997)]。しかし、このものは発光色が黄色(560m付近)に限られている。また更なる長寿命化が望まれている。

#### 発明の開示

本発明の目的は、特に物理的変化や光化学的変化、電気化学的変化の少ない光・電子機能材料を用い、信頼性および発光効率の高い種々の発光色を持った有機 E し素子を実現することである。特に、分子量の大きな化合物を蒸着法で形成した 有機薄膜を用い、素子の駆動時の駆動電圧上昇や輝度の低下、電流のリーク、部分的な非発光部の出現・成長を抑えた高信頼性かつ、高輝度発光素子を実現することである。さらには多色発光への対応が可能であり、発光スペクトルの調整が可能である有機EL素子を提供することであり、これに加えて高輝度で長寿命の有機EL素子を提供することである。

このような目的は、下記(1)  $\sim$  (18) の本発明により達成される。

(1) 下記式(I)で示されるクマリン誘導体を含有する発光層と、下記式(II) で示されるテトラアリールジアミン誘導体を含有する正孔注入性および/または輸送性の層とを有する有機EL素子。

$$\begin{array}{c|c}
R_4 & R_3 & R_2 \\
R_5 & R_7 & C & C
\end{array}$$

[式(I)中、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>およびR<sub>3</sub>は各々水素原子、シアノ基、カルボキシル基、アルキル基、アリール基、アシル基、エステル基または複素環基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよく、R<sub>1</sub>~R<sub>3</sub>は各々互いに結合して環を形成してもよい。R<sub>4</sub>およびR<sub>7</sub>は各々水素原子、アルキル基またはアリール基を表し、R<sub>5</sub>およびR<sub>6</sub>は各々アルキル基またはアリール基を表し、R<sub>5</sub>とR<sub>5</sub>、R<sub>5</sub>とR<sub>6</sub>およびR<sub>6</sub>とR<sub>7</sub>は各々互いに結合して環を形成してもよい。]

$$(R_{13})_r$$
 $(R_{11})_p$ 
 $(R_{12})_q$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 

[式(II)中、Arı、Ar₂、ArıおよびArıは各々アリール基を表し、Arı  $\sim$  Arıのうちの少なくとも1個は、2個以上のベンゼン環を有する縮合環または環集合から誘導される多環のアリール基である。RııおよびRı₂は各々アルキル基を表し、pおよびqは各々q0または $1\sim 4$ 0整数である。Rııおよびr1は各々アリール基を表し、rおよびr1は 名々アリール基を表し、rおよびr1は

- (2) 前記クマリン誘導体を含有する発光層が、ホスト材料に前記クマリン誘導体がドーパントとしてドープされたものである(1)の有機EL素子。
  - (3) 前記ホスト材料がキノリノナト金属錯体である(2)の有機EL素子。
- (4) 正孔注入輸送性化合物と電子注入輸送性化合物とを含有する混合層に、 さらに下記式(I)で示されるクマリン誘導体、下記式(III)で示されるキナク リドン化合物または下記式(IV)で示されるスチリル系アミン化合物をドーパン トとしてドープした発光層を有する有機EL素子。

$$\begin{array}{c|c}
R_4 & R_3 & R_2 \\
R_5 & R_7 & 0
\end{array}$$

【式(I) 中、R1、R2およびR3は各々水素原子、シアノ基、カルボキシル基、アルキル基、アリール基、アシル基、エステル基または複素環基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよく、R1~R3は各々互いに結合して環を形成してもよい。R4およびR7は各々水素原子、アルキル基またはアリール基を表し、R6およびR6は各々アルキル基またはアリール基を表し、R4とR5、R6とR6およびR6とR7は各々互いに結合して環を形成してもよい。]

$$(R_{23})_t$$
  $(R_{24})_u$   $(III)$ 

[式(III)中、 $R_{21}$ および $R_{22}$ は各々水素原子、アルキル基またはアリール基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよい。 $R_{23}$ および $R_{24}$ は各々アルキル基またはアリール基を表し、tおよびuは各々0または $1\sim4$ の整数である。tまたはuが2以上であるとき、隣接する $R_{23}$ 同士または $R_{24}$ 同士は互いに結合して環を形成してもよい。]

$$(R_{34})_{v}$$
 $R_{31}$ 
 $R_{33}$ 
 $R_{33}$ 
 $R_{33}$ 

[式(IV)中、R」は水素原子またはアリール基を表す。R」2およびR」は水素原子、アリール基またはアルケニル基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよい。R」4はアリールアミノ基またはアリールアミノアリール基を表し、

vは0または1~5の整数である。]

- (5) 前記正孔注入輸送性化合物が芳香族三級アミンであり、前記電子注入輸送性化合物がキノリノナト金属錯体である(4)の有機EL素子。
- (6) 前記芳香族三級アミンが、下記式 (II) で示されるテトラアリールジア ミン誘導体である (5) の有機 E L 素子。

$$(R_{13})_r$$
 $(R_{11})_p$ 
 $(R_{12})_q$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 

[式(II)中、Ar<sub>1</sub>、Ar<sub>2</sub>、Ar<sub>3</sub>およびAr<sub>4</sub>は各々アリール基を表し、Ar<sub>1</sub>~Ar<sub>4</sub>のうちの少なくとも1個は、2個以上のペンゼン環を有する縮合環または現集合から誘導される多環のアリール基である。R<sub>11</sub>およびR<sub>12</sub>は各々アルキル基を表し、pおよびqは各々0または1~4の整数である。R<sub>13</sub>およびR<sub>14</sub>は各々アリール基を表し、rおよびsは各々0または1~5の整数である。]

- (7) 前記発光層が、少なくとも 1 層の正孔注入性および/または正孔輸送性 の層と少なくとも 1 層の電子注入性および/または電子輸送性の層とで挟持される  $(1) \sim (6)$  のいずれかの有機 E L 素子。
- (8) 前記正孔注入性および/または輸送性の層に、さらにルプレンがドーパントとしてドープされた(1)、(2)、(3)または(7)の有機EL素子。
- (9) 光の取り出し側にカラーフィルターおよび/または蛍光変換フィルター

を配置し、カラーフィルターおよび/または蛍光変換フィルターを通して光を取り出すように構成した(1)~(8)のいずれかの有機EL素子。

(10) バイポーラ型発光層を含む2層以上の発光層を有し、この発光層より 陽極側の層として正孔注入性および/または輸送性の層を有し、陰極側の層とし で電子注入性および/または輸送性の層を有し、

前記2層以上の発光層がバイポーラ型発光層同士の組合せ、またはバイポーラ型発光層と、このバイポーラ型発光層より陽極側の正孔輸送性の発光層および/ もしくは陰極側の電子輸送性の発光層との組合せである有機EL素子。

- (11) バイポーラ型発光層が正孔注入輸送性化合物と電子注入輸送性化合物 とを含有する混合層である(10)の有機EL素子。
- (12) 前記2層以上の発光層がすべて混合層である(11)の有機EL素子。
- (13) 前記2層以上の発光層の少なくとも1層にドーパントがドープされた
- (10)~(12)のいずれかの有機EL素子。
- (14) 前記 2 層以上の発光層のすべてにドーパントがドープされた (10)  $\sim$  (13) のいずれかの有機 E L 素子。
- (15) 前記2層以上の発光層の発光特性が互いに異なり、発光極大波長が長 波長側の発光層を陽極側に設ける(10)~(14)のいずれかの有機EL素子。
- (16) 前記ドーパントが、ナフタセン骨格を有する化合物である(13)~
- (15) のいずれかの有機EL素子。
- (17) 前記ドーパントが、下記式(I)で示されるクマリン誘導体である(1
- 3)~(16)のいずれかの有機EL素子。

$$\begin{array}{c|c}
R_4 & R_3 & R_2 \\
R_5 & R_7 & 0
\end{array}$$

[式(I)中、R₁、R₂およびR₃は各々水素原子、シアノ基、カルボキシル基、アルキル基、アリール基、アシル基、エステル基または複素環基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよく、R₁~R₃は各々互いに結合して環を形成してもよい。R₄およびR₃は各々アルキル基またはアリール基を表し、R₄とR₃、R₃とR₃およびR₃は各々アルキル基またはアリール基を表し、R₄とR₃、R₃とR₃およびR₃とR₁は各々互いに結合して環を形成してもよい。]

(18) 前記正孔注入輸送性化合物が芳香族三級アミンであり、前記電子注入輸送性化合物がキノリノナト金属錯体である(11)~(17)のいずれかの有機EL素子。

本発明の有機EL素子は式(I)で示されるクマリン誘導体を発光層に用い、かつ式(II)で示されるテトラアリールジアミン誘導体を正孔注入性および/または輸送性の層に用いているため、また正孔注入輸送性化合物と電子注入輸送性化合物との混合層に式(I)のクマリン誘導体、式(II)のキナクリドン化合物、式(III)のスチリル系アミン化合物をドープして発光層としているため、100000cd/m²程度、あるいはそれ以上の高輝度が安定して得られる。また、式(I)のクマリン誘導体に対し、耐久性が高いホスト材料を選ぶことで、素子電流密度30mA/cm²程度でも長時間の安定した駆動が可能である。

上記化合物の蒸着膜はいずれも安定なアモルファス状態なので、薄膜性が良好となりムラがなく均一な発光が可能である。また、大気下で一年以上安定であり 結晶化を起こさない。

また、本発明の有機EL素子は、低駆動電圧・低駆動電流で効率よく発光する。なお、本発明の有機EL素子の発光極大波長は、 $480\sim640\,\mathrm{nm}$ 程度である。例えば特開平6-240243号には、ホスト物質にトリス (8-+)1リノラト)アルミニウムを用い、本発明の式(1)で示されるクマリン誘導体に包含される化合物をゲスト物質に用いた発光層を有する有機EL素子が開示されている。しかし、正孔輸送層に用いられているのは、11、12、13 ーメチルフェニル) 14、14、14、15 ージアミンであり、本発明の式(11)で示される化合物とは異なるものである。また、混合層タイプの発光

層に式(I)のクマリン誘導体、式(II)のキナクリドン化合物あるいは式(III)のスチリル系アミン化合物をドープした例は知られていない。

さらに、本発明では、各発光層のキャリア輸送能を変化させ2種以上の発光を可能にするため、発光層を2層以上とし、これらの発光層のうち少なくとも1層をバイポーラ型、好ましくは混合層タイプのものとし、バイポーラ型発光層同士、好ましくは混合層によりとは混合層と、このバイポーラ型発光層、好ましくは混合層と、このバイポーラ型発光層、好ましくは混合層より陽極側に設けられた正孔輸送性の発光層および/または陰極側に設けられた電子輸送性の発光層との組合せとし、さらに好ましくは発光層に各々ドーバントをドープしている。

このなかで、特に好ましい態様である混合層を設けドーピングする場合につい て考えると、混合層を設けてドーピングすることによって、再結合領域が混合層 全域および混合層と正孔輸送性の発光層の界面近傍ないし混合層と電子輸送性の 発光層の界面近傍に広がり、励起子が生成され、各発光層のそれぞれのホストか。 ら、最も近い発光種にエネルギー移動し、2種以上の発光種(ドーパント)の発 光が可能になる。また、混合層とする場合、正孔(ホール)および電子の注入に 対して安定な化合物を選択することで、混合層自体の電子耐性・ホール耐性を飛 躍的に向上させることができる。これに対し、バイポーラ型発光層である混合層 なしで、正孔輸送性の発光層と電子輸送性の発光層とを組み合わせても2種以上 の発光種の発光は可能になるが、発光層等のコントロールが難しく、2種の強度 比率等がすぐに変化したり、ホールおよび電子の両方に対する耐性が低いので、 寿命が短く実用に耐えない。また、発光層のホスト材料の組合せ、パイポーラ型。 発光層である混合層におけるホスト材料の組合せや量比、あるいは膜厚比などを 調整することによって電子および正孔のキャリア供給能を調整することが可能に なる。このため、発光スペクトルの調整が可能になる。したがって多色発光型の 有機EL素子への対応が可能になる。さらにはルブレン等のナフタセン骨格を有 する化合物をドープした発光層(特に混合層)を設けることによってルブレン等 のドープ層のキャリアトラップ層としての機能などにより、隣接層(例えば電子 輸送層や正孔輸送層)へのキャリア注入が減り、これらの層の劣化が抑制される

なお、信学技報、OME 9 4 - 7 8- (1-9 9-5 - 0-3) には、白色発光の有機 EL素子が提案されているが、本発明と異なり、バイポーラ型発光層、特に混合 層を含む 2 層以上の発光層に各々ドーピングすることについては全く示されていない。

#### 図面の簡単な説明

第1図は本発明の有機EL素子の一例を示す概略構成図であり、第2図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第3図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第4図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第5図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第6図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第7図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第9図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第10図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第11図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第11回は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第12図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第13図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第14図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第14図は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第14回は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフであり、第14回は有機EL素子の発光スペクトルを示すグラフである。

#### 発明を実施するための最良の形態

以下、本発明の実施の形態について詳細に説明する。

本発明の有機EL素子は、式(I)で示されるクマリン誘導体を含有する発光層と式(II)で示されるテトラアリールジアミン誘導体を含有する正孔注入性および/または輸送性の層とを有するものである。

式(I)について説明すると、式(I)中、R<sub>1</sub>~R<sub>3</sub>は各々水素原子、シアノ基、カルボキシル基、アルキル基、アリール基、アシル基、エステル基または複素環基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよい。

 $R_1 \sim R_3$ で表されるアルキル基としては、炭素数  $1 \sim 5$  のものが好ましく、直鎖状であっても分岐を有するものであってもよく、置換基(ハロゲン原子等)を有していてもよい。アルキル基の具体例としては、メチル基、エチル基、(n-, i-) プロピル基、(n-, i-, s-, t-) ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、t-ペンチル基、トリフルオロメチル基等が挙げられる。

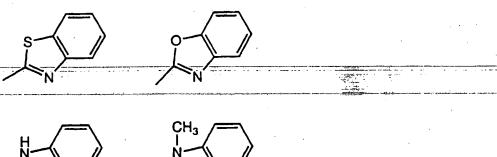
R<sub>1</sub>~R<sub>3</sub>で表されるアリール基としては、単環のものが好ましく、炭素数は6~24であることが好ましく、置換基(ハロゲン原子、アルキル基等)を有していてもよい。具体的にはフェニル基等が挙げられる。

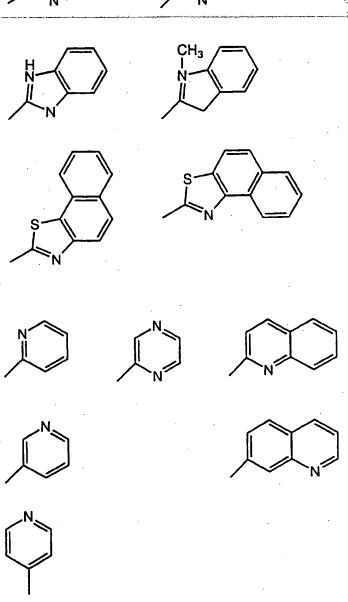
 $R_1 \sim R_3$ で表されるアシル基としては、炭素数は $2 \sim 10$ のものが好ましく、 具体的にはアセチル基、プロピオニル基、ブチリル基等が挙げられる。

 $R_1 \sim R_3$ で表されるエステル基としては、炭素数  $2 \sim 10$  のものが好ましく、 具体的にはメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、ブトキシカルボニル 基等が挙げられる。

R1~R3で表される複素環基としては、ヘテロ原子として窒素原子(N)、酸素原子(O)、硫黄原子(S)を有するものが好ましく、ベンゼン環あるいはナフタレン環に縮合した5員複素環から誘導される基が好ましい。また縮合環としてベンゼン環を有する含窒素6員複素環から誘導される基も好ましい。具体的には、好ましくはそれぞれ2ーイルの、ベンゾチアゾリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾイミダゾリル基、ナフトチアゾリル基や、2ーピリジル基、3ーピリジル基、4ーピリジル基、2ーピラジニル基、2ーキノリル基、7ーキノリル基等であり、これらは置換基を有するものであってもよく、このときの置換基としてはアルキル基、アリール基、アルコキシ基、アリーロキシ基等が挙げられる。

以下に、R<sub>1</sub>~R<sub>3</sub>で表される複素環基の好適例を示す。





式(I)中、R1~R3は各々互いに結合して環を形成してもよく、形成される環としてはシクロペンテン等の炭素環が挙げられる。

R<sub>1</sub>~R<sub>3</sub>は同時に水素原子とはならないことが好ましく、特にR<sub>1</sub>が上記のような複素環基であるものが好ましい。

式(I)中、R、およびR、は各々水素原子、アルキル基(メチル基等)またはアリール基(フェニル基、ナフチル基等)を表す。RsおよびRsは各々アルキル基またはアリール基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよいが、通常同一であり、特にはアルキル基が好ましい。

 $R_4 \sim R_7$ で表されるアルキル基としては $R_1 \sim R_3$ のところのものと同じものを挙げることができる。

R<sub>4</sub>とR<sub>5</sub>、R<sub>5</sub>とR<sub>6</sub>およびR<sub>6</sub>とR<sub>7</sub>は各々互いに結合して環を形成してもよく、特にR<sub>4</sub>とR<sub>5</sub>、R<sub>6</sub>とR<sub>7</sub>が各々互いに結合して炭素原子(C)、窒素原子(N)とともに6員環を同時に形成することが好ましい。このようにして一部水素化したキノリジン環を形成する場合の構造式としては下記式(la)で示されるものが好ましい。特に、クマリン化合物同士の相互作用による蛍光濃度消光を防止し蛍光量子収率が向上する。

$$R_{42}$$
  $R_{41}$   $R_{3}$   $R_{2}$   $R_{1}$   $R_{72}$   $R_{71}$   $R_{72}$ 

式(Ia)中、 $R_1 \sim R_3$ は式(I)におけるものと同義のものである。 $R_{11}$ 、 $R_{42}$ 、 $R_{71}$ および $R_{72}$ は水素原子またはアルキル基を表し、このときのアルキル基としては $R_1 \sim R_3$ のところのものと同じものを挙げることができる。

以下に式(I)に示されるクマリン誘導体の具体例を挙げるが、本発明はこれらに 限定されるものではない。以下では式(I)、式(Ia)中のR 等の組合せで表示する。 なお、以下において、Phはフェニル基を表わす。

化合物	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	R <sub>5</sub>	R <sub>6</sub>	R <sub>7</sub>
,	H N				−C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		
1-102	CH <sub>3</sub>	н	н	н	−C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	н
I -103	s N	H	Н	H	-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
I -104	ON N	<b>H</b>	н	н	-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	−C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
I -105		н	н	н	−CH <sub>3</sub>	−CH <sub>3</sub>	н
I -106		н	Н	н	–Ph	<b>−</b> Ph	Н

$$\begin{array}{c|c}
R_4 & R_3 & R_2 \\
R_5 & R_7 & 0
\end{array}$$

化合物	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	R <sub>5</sub>	R <sub>6</sub>	R <sub>7</sub>
I -107		Η.	Н	H.	0-トリル	0-トリル	н
I <b>-1</b> 08	ON N	Н	н	Н	m-トリル	m-トリル	H
I -109	O N	<b>H</b>	Н	Н	p-トリル	p-トリル	н
I -110	O N	Н	Н	Н	1 -ナフチル	1-ナフチル	н
I -111	O N	Н	H	Н	2-ナフチル	2-ナフチル	н
I -112	O N	Н	Н	Н	m-t´ フェニリル	m-t* 7ร=ป <i>ฟ</i>	н
I -113	ON N	Н	Н	Н	p-t* זיבווא	p-t 7:=UN	Н
1-114	ON N	Н	н	Н	Ρh	CH <sub>3</sub>	н
l -115		н	н	Н	1-ナフチル	CH <sub>3</sub>	, <b>H</b>
I -116	ON N	н	Н	Н	2-ナフチル	CH <sub>3</sub>	Н
l -117		Н	н	н	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>

$$\begin{array}{c|c}
R_4 & R_3 & R_2 \\
R_5 & R_7 & O & (1)
\end{array}$$

475
200
Diesel.

化合物	. R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>41</sub>	R <sub>42</sub>	R <sub>71</sub>	R <sub>72</sub>
I-201	S N	H	Н	CH₃	CH <sub>3</sub>	CH₃	CH <sub>3</sub>
1-202	O N	н	Н	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH₃	CH <sub>3</sub>
I-203	HNNN	н	Н	CH <sub>3</sub>	CH₃	CH₃	CH <sub>3</sub>
I-204	S	H	Н	н	н	Н	<b>H</b> .
I-205		<b>H</b>	Н	н	Н	Н	Н
I-206	H N	<b>H</b>	H	Н	н	Н	Н
<b>i</b> -207	CH <sub>3</sub>	н	н	CH₃	CH₃	CH₃	CH₃

$$R_{42}$$
  $R_{41}$   $R_{3}$   $R_{2}$   $R_{1}$   $R_{72}$   $R_{1}$   $R_{72}$ 

化合物	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub> R <sub>41</sub>	R <sub>42</sub>	R <sub>71</sub>	R <sub>72</sub>
I-208	SN	Н	н СН₃	CH₃	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
I-209	S N	Н	н сн₃	CH₃	CH₃	CH <sub>3</sub>
I-210		Н	н СН₃	СН₃	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>

$$R_{42}$$
  $R_{41}$   $R_{3}$   $R_{2}$   $R_{1}$   $R_{71}$   $R_{72}$ 

==
122
E.F.
15
Elian.
34.54

化合物	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>41</sub>	R <sub>42</sub>	R <sub>71</sub>	R <sub>72</sub>
1-211	−CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	н	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
1-212	<b>,H</b>	CH₃	Н	CH <sub>3</sub>	CH₃	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
I- 213	R <sub>1</sub> とR <sub>2</sub> とで 縮合シクロペン	/テン環	н	CH₃	CH₃	CH₃	CH <sub>3</sub>
l- 214	Н	CF <sub>3</sub>	Н	CH₃	CH₃	CH <sub>3</sub>	CH₃
I-215	COCH₃	н	Н	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
I- 216	CN	н	Н	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH₃	CH <sub>3</sub>
I- 217	CO₂H	Н	н	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH₃	CH <sub>3</sub>
l- 218	-CO <sub>2</sub> C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> (t)	H	н	CH <sub>3</sub>	CH₃	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
I- 219	-Ph	н	Н	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>

$$R_{42}$$
  $R_{41}$   $R_{3}$   $R_{2}$   $R_{1}$   $R_{71}$   $R_{72}$ 

これらの化合物は特開平6-9952号、Ger. Offen. 109812 5号等に記載の方法で合成することができる。

式(1)のクマリン誘導体は1種のみを用いても2種以上を併用してもよい。

次に、正孔注入性および/または輸送性の層に用いられる式(II)のテトラアリールジアミン誘導体について説明する。

式(II)中、 $Ar_1$ 、 $Ar_2$ 、 $Ar_3$ および $Ar_4$ は各々アリール基を表し、 $Ar_1$  ~ $Ar_4$ のうち少なくとも 1 個は 2 個以上のベンゼン環を有する縮合環または環集合から誘導される多環のアリール基である。

Ari~Ariで表されるアリール基としては、置換基を有していてもよく、総 炭素数6~24のものが好ましい。単環のアリール基としては、フェニル基、ト リル基等が挙げられ、多環のアリール基としては、2-ビフェニリル基、3-ビ フェニリル基、4-ビフェニリル基、1-ナフチル基、2-ナフチル基、アント リル基、フェナントリル基、ピレニル基、ペリレニル等が挙げられる。

式(II)において、 $Ar_1$ 、 $Ar_2$ が結合して得られるアミノ基部分と $Ar_3$ 、 $Ar_4$ が結合して得られるアミノ基部分とは同一であることが好ましい。

式(II)中、 $R_{11}$ および $R_{12}$ は各々アルキル基を表し、PおよびQは各々Qまたは $1\sim4$ の整数である。

 $R_{11}$ 、 $R_{12}$ で表されるアルキル基としては式(I)の $R_1 \sim R_3$ のところのものと同様のものを挙げることができ、メチル基等が好ましい。p、qは0または1であることが好ましい。

式 (II) 中、R いおよびR は各々アリール基を表し、r および s は各々 0 または  $1\sim5$  の整数である。

 $R_{13}$ 、 $R_{14}$ で表されるアリール基としては式(I)の $R_{1}$ ~ $R_{3}$ のところのものと同様のものを挙げることができ、フェニル基等が好ましい。r 、s は0 または1 であることが好ましい。

以下に式(II)で示されるテトラアリールジアミン誘導体の具体例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。以下では式(IIa)中の $A_{r_1}$ 等の組合せを用いて示している。また $R_{s_1} \sim R_{s_2} \sim R_{s_3}$ ではすべてのHのときはHで

示し、置換基があるときは置換基のみを示している。

	·					
化合物	Ar <sub>1</sub>	Ar <sub>2</sub>	Ar <sub>3</sub>	Ar <sub>4</sub>	R <sub>51</sub> ~R <sub>58</sub>	R <sub>59</sub> ~R <sub>68</sub>
11-101	3-t* 71=11A	3-t° 71=111	3-t*7z=9#	3-t*7:=4N	H	н
II-102	Ph	3-t* 71=4N	Ph	3-t 7:=1/h	<b>H</b>	н
II-103	4-t° 71=11A	4-ピフェニリル	4-t*71=11h	4-t° 71=111	н	н
II-10 <b>4</b>	Ph	4-5° 71=48	. Ph	4-t 7:=1)1	н	н
II-105	Ph	2-+7+1	Ph	2-7751	н	н
11-106	Ph	と レニル	Ph	と レニル	н	н
II-107	Ph	1-+7+1	Ph	1ーナフテル・	н	H ·
. 11-108	2-ナフチル	2-+7+1	2-ナフチル	2-+7+1	н	н
II-109	3-t' 7:="J#	3-t° 71=1/h	3-t´ 7:=IJA	3-t' 71=1/	R <sub>52</sub> =R <sub>56</sub> =CH <sub>3</sub>	н
II-110	3-t 7:=4N	3-t* 7:="J#	3-t* 7:="J/	3-6 7:298	н	R <sub>61</sub> =R <sub>66</sub> =Ph
11-111	3-t*71="JN	3-t° 71=1/A	3-t^7z=9/	3-2 71=1/4	Н	R <sub>60</sub> =R <sub>65</sub> =Ph
11-112	3-t°71=9&	3-t 7:=9 <i>h</i>	3-t 7:=11 <i>k</i>	3-2 7:114	Н	R <sub>59</sub> =R <sub>64</sub> =Ph

これらの化合物はEP0650955A1 (対応特願平7-43564号) 等に記載の方法で合成することができる。

これらの化合物は、1000~2000程度の分子量をもち、融点は200~400℃程度、ガラス転移温度は130~200℃程度である。このため、通常の真空蒸着等により透明で室温以上でも安定なアモルファス状態を形成し、平滑で良好な膜として得られ、しかもそれが長期間に渡って維持される。また、パインダー樹脂を用いることなく、それ自体で薄膜化することができる。

式(II)のテトラアリールジアミン誘導体は1種のみを用いても2種以上を併用してもよい。

本発明の有機EL素子は、式(I)のクマリン誘導体を発光層に、また式(II)のテトラアリールジアミン誘導体を正孔注入輸送層等の正孔注入性および/または輸送性の層に用いたものである。

本発明の有機EL素子の構成例を図1に示す。同図に示される有機EL素子1は、基板2上に、陽極3、正孔注入輸送層4、発光層5、電子注入輸送層6、陰極7を順次有し、基板2側から発光光を取り出すものである。そして、基板2と陽極3との間には、発光色をコントロールするために、基板2側からカラーフィルター膜8および蛍光変換フィルター膜9が設けられている。さらに、有機EL素子1には、これらの各層4~6、8、9および電極3、7を覆う封止層10が設けられており、これら全体がガラス基板2と一体化されたケーシング11中に配置されている。また、封止層10とケーシング11との間には気体あるいは液体12が充填されている。封止層10はテフロン等の樹脂で形成されており、ケーシング11の材質はガラスやアルミニウム等とすればよく、光硬化性樹脂接着剤等で基板2等と接合することができる。気体あるいは液体12としては乾燥空気、N2、Arなどの不活性気体、フロン系化合物などの不活性液体や吸湿剤等が用いられる。

発光層は、正孔(ホール)および電子の注入機能、それらの輸送機能、正孔と電子の再結合により励起子を生成させる機能を有する。発光層にはバイポール(電子およびホール)に安定な化合物で、かつ蛍光強度の強い化合物を用いることが

つ層とに別個に設けてもよい。

好ましい。正孔注入輸送層は、陽極からの正孔の注入を容易にする機能、正孔を安定に輸送する機能および電子の輸送を低下させる機能を有し、電子注入輸送層は、陰極からの電子の注入を容易にする機能、電子を安定に輸送する機能および正孔の輸送を低下させる機能を有するものであり、これらの層は、発光層へ注入される正孔や電子を閉じ込めさせて正孔や電子の密度を増大させて再結合確立を向上させ、再結合領域を最適化させ、発光効率を改善する。正孔注入輸送層および電子注入輸送層は、発光層に用いる化合物の正孔注入、正孔輸送、電子注入、電子輸送の各機能の高さを考慮し、必要に応じて設けられる。例えば、発光層に用いる化合物の正孔注入輸送機能または電子注入輸送機能が高い場合には、正孔注入輸送層または電子注入輸送層を設けずに、発光層が正孔注入輸送層または電子注入輸送層を設けずに、発光層が正孔注入輸送層または電子注入輸送層を兼ねる構成とすることができる。また、場合によっては正孔注入輸送層および電子注入輸送層のいずれも設けなくてよい。また、正孔注入輸送層および電子注入輸送層のいずれも設けなくてよい。また、正孔注入輸送層および電子注入輸送層のいずれも設けなくてよい。また、正孔注入輸送層および電子注入輸送層のいずれも設けなくてよい。また、正孔注入輸送層および電子注入輸送層のいずれも設けなくてよい。また、正孔注入輸送層および電子注入輸送層のいずれも設けなくてよい。また、正孔注入輸送層および電子注入輸送層は、それぞれにおいて、注入機能を持つ層と輸送機能を持

発光層の厚さ、正孔注入輸送層の厚さおよび電子注入輸送層の厚さは特に限定されず、形成方法によっても異なるが、通常、5~1000m程度、特に10~200mとすることが好ましい。

正孔注入輸送層の厚さおよび電子注入輸送層の厚さは、再結合・発光領域の設計によるが、発光層の厚さと同程度もしくは1/10~10倍程度とすればよい。電子もしくは正孔の、各々の注入層と輸送層を分ける場合は、注入層は1nm以上、輸送層は20nm以上とするのが好ましい。このときの注入層、輸送層の厚さの上限は、通常、注入層で100nm程度、輸送層で100nm程度である。このような膜厚については注入輸送層を2層設けるときも同じである。

また、組み合わせる発光層や電子注入輸送層や正孔注入輸送層のキャリア移動 度やキャリア密度(イオン化ポテンシャル・電子親和力により決まる)を考慮し、 膜厚をコントロールすることで、再結合領域・発光領域を自由に設計することが 可能であり、発光色の設計や、両電極の光の干渉効果による発光輝度・発光スペ クトルの制御や、発光の空間分布の制御を可能にでき、所望の色純度や素子や高 効率な素子を得ることができる。

式(I)のクマリン誘導体は、高い蛍光強度をもつ化合物なので発光層に用いることが好ましい化合物であり、発光層におけるその含有量は0.01wt%以上、さらには1.0wt%以上であることが好ましい。

本発明において、発光層には式(I)のクマリン誘導体のほかの蛍光物質を用いることができ、こうした蛍光物質としては、例えば、特開昭63-264692号公報に開示されているような化合物、例えばキナクリドン、ルプレン、スチリル系色素等の化合物から選択される少なくとも1種が挙げられる。また、トリス(8-+ノリノラト)アルミニウム等の8-+ノリノールないしその誘導体を配位子とする金属錯体色素などのキノリン誘導体、テトラフェニルブタジエン、アントラセン、ペリレン、コロネン、12-フタロペリノン誘導体等が挙げられる。さらには、特開平8-12600号のフェニルアントラセン誘導体、特開平8-12969号のテトラアリールエテン誘導体等も挙げられる。

特に、式(1)のクマリン誘導体はホスト材料、特にそれ自体で発光が可能なホスト材料と組み合わせて使用することが好ましく、ドーパントとしての使用が好ましい。このような場合の発光層におけるクマリン誘導体の含有量は0.01~10 wt%、さらには0.1~5 wt%であることが好ましい。ホスト材料と組み合わせて使用することによって、ホスト材料の発光波長特性を変化させることができ、長波長に移行した発光が可能になるとともに、素子の発光効率や安定性が向上する。

実際には、要求される輝度・寿命・駆動電圧によりドープ濃度を決めればよく、 1 w1%以上では、高輝度な素子が得られ、1.5 w1%以上6 w1%以下では高輝度でか つ駆動電圧上昇が小さく、発光寿命の長い素子が得られる。

式(I)のクマリン誘導体をドープするホスト材料としては、キノリン誘導体が好ましく、さらには8-キノリノールないしその誘導体を配位子とするキノリノナト金属錯体、特にアルミニウム錯体が好ましい。このときの8-キノリノールの誘導体は、8-キノリノールにハロゲン原子やアルキル基等が置換したもの、ベンゼン環が縮合したものなどである。このようなアルミニウム錯体としては、特

開昭63-264692号、特開平3-255190号、特開平5-70733号、特開平5-258859号、特開平6-215874号等に開示されているものを挙げることができる。これらの化合物は電子輸送性のホスト材料である。

具体的には、まず、トリス(8ーキノリノラト)アルミニウム、ビス(8ーキノリノラト)マグネシウム、ビス(ベンゾ { f } ー8ーキノリノラト)亜鉛、ビス(2ーメチルー8ーキノリノラト)アルミニウムオキシド、トリス(8ーキノリノラト)インジウム、トリス(5ーメチルー8ーキノリノラト)アルミニウム、8ーキノリノラトリチウム、トリス(5ークロロー8ーキノリノラト)ガリウム、ビス(5ークロロー8ーキノリノラト)カルシウム、5、7ージクロルー8ーキノリノラトアルミニウム、トリス(5、7ージプロモー8ーヒドロキシキノリノラト)アルミニウム、ポリ [亜鉛(II)ービス(8ーヒドロキシー5ーキノリニル)メタン]、等がある。

また、8-キノリノールないしその誘導体のほかに他の配位子を有するアルミ ニウム錯体であってもよく、このようなものとしては、ピス(2-メチルー8-キノリノラト) (フェノラト) アルミニウム(111)、ビス(2-メチル-8-キノ リノラト)(オルトークレゾラト)アルミニウム(111)、ビス(2 – メチルー8-**キノリノラト)(メタークレゾラト)アルミニウム(III)、ピス(2~メチル-8** ーキノリノラト) (パラークレゾラト) アルミニウム(III)、ビス(2-メチルー 8-キノリノラト)(オルトーフェニルフェノラト)アルミニウム(III)、ビス(2 ーメチルー8-キノリノラト)(メターフェニルフェノラト)アルミニウム(III)、 ビス(2-メチル-8-キノリノラト)(パラ-フェニルフェノラト)アルミニ ウム(III)、ピス(2-メチル-8-キノリノラト)(2,3-ジメチルフェノラ ト) アルミニウム(III)、ピス(2-メチル-8-キノリノラト)(2,6-ジメ チルフェノラト) アルミニウム(III)、ピス(2-メチル-8-キノリノラト)(3, 4ージメチルフェノラト) アルミニウム(III)、ビス (2-メチル-8-キノリノ ラト)(3.5-ジメチルフェノラト)アルミニウム(III)、ピス(2-メチル-ビス(2-メチル-8-キノリノラト)(2,6-ジフェニルフェノラト)アル

されない は込ま

S = -0.5 (III), V = -0.5 (2 - 2.5)(2 - 1) - (2 - 1) - (33.6-トリメチルフェノラト)アルミニウム(111)、ピス(2-メチル-8-キ **ノリノラト)(2.3.5.6-テトラメチルフェノラト)アルミニウム(III)、** ビス (2-メチル-8-キノリノラト) (1-ナフトラト) アルミニウム(III)、 ピス (2-メチル-8-キノリノラト) (2-ナフトラト) アルミニウム(III)、 ピス (2, 4-ジメチル-8-キノリノラト) (オルト-フェニルフェノラト) アルミニウム(III)、ビス(2.4-ジメチル-8-キノリノラト)(パラ-フェ ニルフェノラト)アルミニウム(III)、ピス(2,4-ジメチル-8-キノリノラ ト) (メターフェニルフェノラト) アルミニウム(111)、ピス(2,4ージメチル -8-キノリノラト)(3.5-ジメチルフェノラト)アルミニウム(III)、ビス (2, 4-3)ト) アルミニウム(III)、ピス(2-メチル-4-エチル-8-キノリノラト)(パ ラークレゾラト) アルミニウム(III)、ピス(2-メチル-4-メトキシ-8-キ **ノリノラト)(パラ-フェニルフェノラト)アルミニウム(III)、ピス(2-メチ** ルー 5 -シアノー 8 -キノリノラト) (オルトークレゾラト) アルミニウム(III)、 ビス(2-メチル-6-トリフルオロメチル-8-キノリノラト)(2-ナフト ラト)アルミニウム(III)等がある。

このほか、ビス(2-メチル-8-キノリノラト)アルミニウム(III)- $\mu$ -オキソービス(2-メチル-8-キノリノラト)アルミニウム(III)- $\mu$ -オキソービス(2, 4-ジメチル-8-キノリノラト)アルミニウム(III)- $\mu$ -オキソービス(2, 4-ジメチル-8-キノリノラト)アルミニウム(III)- $\mu$ -オキソービス(4-エチル-2-メチル-8-キノリノラト)アルミニウム(III)- $\mu$ -オキソービス(4-エチル-2-メチル-8-キノリノラト)アルミニウム(III)- $\mu$ -オキソービス(2-メチル-4-メトキシキノリノラト)アルミニウム(III)- $\mu$ -オキソービス(2-メチル-4-メトキシキノリノラト)アルミニウム(III)、ビス(5-シアノ-2-メチル-8-キノリノラト)アルミニウム(III)- $\mu$ -オキソービス(5-シアノ-2-メチル-8-キノリノラト)アルミニウム(III)- $\mu$ -オキソービス(5-シアノ-2-メチル-8-キノリノラト)アルミニウム(III)、ビス(2-

これらのなかでも、本発明では、特にトリス(8-キノリノラト)アルミニウムを用いることが好ましい。

このほかのホスト材料としては、特開平8-12600号に記載のフェニルアントラセン誘導体や特開平8-12969号に記載のテトラアリールエテン誘導体なども好ましい。

フェニルアントラセン誘導体は、下記式(V)で表されるものである。 式(V)

$$A^{1}-L^{1}-A^{2} \tag{V}$$

式 (V) において、A'およびA'は、各々モノフェニルアントリル基またはジフェニルアントリル基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよい。

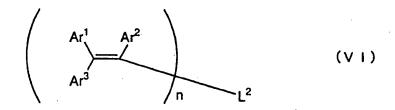
A¹、A²で表されるモノフェニルアントリル基またはジフェニルアントリル基は、無置換でも置換基を有するものであってもよく、置換基を有する場合の置換基としては、アルキル基、アリール基、アルコキシ基、アリーロキシ基、アミノ基等が挙げられ、これらの置換基はさらに置換されていてもよい。また、このような置換基の置換位置は特に限定されないが、アントラセン環ではなく、アントラセン環に結合したフェニル基であることが好ましい。また、アントラセン環におけるフェニル基の結合位置はアントラセン環の9位、10位であることが好ましい。

式(V)において、L'は単結合またはアリーレン基を表す。L'で表されるアリーレン基としては、無置換であることが好ましく、具体的にはフェニレン基、ピフェニレン基、アントリレン基等の通常のアリーレン基の他、2個ないしそれ以上のアリーレン基が直接連結したものが挙げられる。L'としては、単結合、p-フェニレン基、4、4′-ピフェニレン基等が好ましい。

また、L で表されるアリーレン基は、2 個ないしそれ以上のアリーレン基がアルキレン基、-O-、-S-または-NR-が介在して連結するものであって

もよい。ここで、Rはアルキル基またはアリール基を表す。アルキル基としてはメチル基、エチル基等が挙げられ、アリール基としてはフェニル基等が挙げられる。なかでも、アリール基が好ましく、上記のフェニル基のほか、A'、A'であってもよく、さらにはフェニル基にA'またはA'が置換したものであってもよい。また、アルキレン基としてはメチレン基、エチレン基等が好ましい。

また、テトラアリールエテン誘導体は下記式(VI)で表されるものである。



式(VI) において、 $Ar^1$ 、 $Ar^2$ および $Ar^3$ は、各々芳香族残基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよい。

Ar¹~Ar³で表される芳香族残基としては、芳香族炭化水素基(アリール基)、芳香族複素環基が挙げられる。芳香族炭化水素基としては、単環もしくは多環の芳香族炭化水素基であってよく、縮合環や環集合も含まれる。芳香族炭化水素基は、総炭素数が6~30のものが好ましく、置換基を有するものであってもよい。置換基を有する場合の置換基としては、アルキル基、アリール基、アルコキシ基、アリーロキシ基、アミノ基等が挙げられる。芳香族炭化水素基としては、例えばフェニル基、アルキルフェニル基、アルコキシフェニル基、アリールフェニル基、アリーロキシフェニル基、アミノフェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、アントリル基、ピレニル基、ペリレニル基などが挙げられる。

また、芳香族複素環基としては、ヘテロ原子としてO、N、Sを含むものが好ましく、5 員環であっても6 員環であってもよい。具体的には、チエニル基、フリル基、ピローリル基、ピリジル基などが挙げられる。

Ar'~Ar'で表される芳香族基としては、特にフェニル基が好ましい。

nは2~6の整数であり、特に2~4の整数であることが好ましい。

L<sup>2</sup>はn価の芳香族残基を表すが、特に芳香族炭化水素、芳香族複素環、芳香族工ーテルまたは芳香族アミンから誘導される2~6価、特に2~4価の残基であることが好ましい。これらの芳香族残基は、さらに置換基を有するものであってもよいが、無置換のものが好ましい。

式(V)、(VI)の化合物は基の組合せ等によって電子輸送性あるいは正孔輸送性のホスト材料となりうる。

式(I)のクマリン誘導体を用いる発光層としては、上記のホスト材料と組み合わせるものとする他、少なくとも一種以上の正孔注入輸送性化合物と少なくとも1種以上の電子注入輸送性化合物との混合層とすることも好ましく、この混合層中に式(I)の化合物をドーパントとして含有させることが好ましい。このような混合層における式(I)のクマリン誘導体の含有量は、0.01~20wi%、さらには0.1~15wi%とすることが好ましい。

混合層では、両キャリアのホッピング伝導パスができるため、各キャリアは極性的に優勢な物質中を移動し、逆の極性のキャリア注入は起こりにくくなるので、混合する各化合物をキャリアに対して安定な化合物とすることで、有機化合物がダメージを受けにくくなり、素子寿命がのびるという利点があるが、式(I)のクマリン誘導体をこのような混合層に含有させることにより、キャリアに対して安定なまま混合層自体のもつ発光波長を変化させることができ、発光波長を主に長波長に移行させることができるとともに、発光強度を高め、かつ素子の安定性が向上する。

混合層に用いられる正孔注入輸送性化合物および電子注入輸送性化合物は、各々、後記の正孔注入輸送層等用の化合物および電子注入輸送層等用の化合物の中から選択すればよい。なかでも、正孔注入輸送性化合物としては芳香族三級アミンを用いることが好ましく、具体的には式(II)のテトラアリールジアミン誘導体、N,N'ーピス(-3ーメチルフェニル)-N,N'ージフェニルー4,4'ージアミノピフェニル、N,N'ーピス(-3ーピフェニル)-N,N'ージフェニルー4.4'ージアミノピフェニル、N,N'ーピス(-4-tープチ

ルフェニル)-N, N'-ジフェニル-1, 1'-ビフェニル-4, 4'-ジアミン、N, N, N', N'-テトラキス(-3-ピフェニル)-1, 1'-ビフェニルー4, 4'-ジアミン、N, N'-ジフェニルーN, N'-ピス-(-4'-(N-3(メチルフェニル)-N-フェニル)アミノピフェニルー4ーイル)ペンジジンなど、特開昭63-295695号、特開平5-234681号、EP0650955A1(対応特願平7-43564号)等に記載の化合物が挙げられ、なかでも式(II)のテトラアリールジアミン誘導体が好ましい。また、電子注入輸送性化合物としては、キノリン誘導体、さらには8-キノリノールないしその誘導体を配位子とする金属錯体、特にトリス(8-キノリノラト)アルミニウムを用いることが好ましい。

この場合の混合比は、キャリア密度、キャリア移動度により混合比を決めることが好ましい。正孔注入輸送性化合物/電子注入輸送性化合物の重量比が、 $1/99\sim99/1$ 、さらには $20/80\sim80/20$ 、特には $30/70\sim70/30$ 程度となるようにすることが好ましい。ただし、素子における材料の組合せによってはこの制限は受けない。

ここで、正孔注入輸送性化合物とは、1 μm程度のこの化合物の単層膜を陰極と陽極の間に設けた単層膜素子を用い、正孔(ホール)と電子の電流密度を測定したとき、正孔の電流密度が電子の電流密度に比べ2倍を超えるもの、好ましくは6倍以上、より好ましくは10倍以上になるものである。一方電子注入輸送性化合物とは、同様に構成した単層膜素子を用いて正孔(ホール)と電子の電流密度を測定したとき、電子の電流密度が正孔の電流密度に比べ2倍を超えるもの、好ましくは6倍以上、より好ましくは10倍以上になるものである。なお、上記で用いる陰極および陽極は、実際に用いるものと同一のものである。

また、混合層の厚さは、分子層一層に相当する厚みから、有機化合物層の膜厚未満とすることが好ましく、具体的には $1\sim85\,\mathrm{nm}$ とすることが好ましく、さらには $5\sim60\,\mathrm{nm}$ 、特には $5\sim50\,\mathrm{nm}$ とすることが好ましい。

なお、上記のような混合層においては、式(I)のクマリン誘導体のほか、式(III)のキナクリドン化合物または式(IV)のスチリル系アミン化合物をドーバ

32

ントとして用いることができる。この場合のドープ量は式(I)のクマリン誘導体と同様である。

$$(R_{23})_1$$
 $(R_{24})_u$ 
 $(III)$ 

式(III) について説明すると、式(III) 中、R21およびR22は水素原子、アルキル基またはアリール基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよい。R21、R22で表されるアルキル基としては、炭素数1~5のものが好ましく、置換基を有していてもよい。具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、プチル基等が挙げられる。

 $R_{21}$ 、 $R_{22}$ で表されるアリール基としては、置換基を有していてもよく、総炭素数  $1 \sim 30$  のものが好ましく、具体的にはフェニル基、トリル基、ジフェニルアミノフェニル基等が挙げられる。

 $R_{23}$ 、 $R_{24}$ は各々アルキル基またはアリール基を表し、これらの具体例としては、 $R_{21}$ 、 $R_{22}$ のところのものと同様のものを挙げることができる。 t および u は各々 0 または 1 ~ 4 の整数であり、 0 であることが好ましい。 t , u が 2 以上であるとき、隣接する  $R_{23}$ 同士、  $R_{24}$ 同士は互いに結合して環を形成してもよく、このような環としてはベンゼン環、ナフタレン環等の炭素環が挙げられる。

式(III)のキナクリドン化合物の具体例を以下に示す。具体例は下記式(III a)のR21等の組合せで示している。また、両端の縮合ベンゼン環には1-位~5-位の位置を示し、これらにさらに縮合ベンゼン環がつく場合の位置がわかるようにされている。

$$R_{23}$$
 $A_{23}$ 
 $A_{24}$ 
 $A$ 

化合物 No.	R <sub>21</sub>	R <sub>22</sub>	R <sub>23</sub>	R <sub>24</sub>
III-1	• <b>H</b> •	Н	Н	Н
III-2	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>	н	н
111-3	-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	н	H .
111-4	-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	н	н
III-5	-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	−C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	н	Н
III-6	-Ph	Ph	н	н
III-7	0-トリル	0-トリル	Н	` <b>H</b> -
III-8	m-トリル	m-トリル	H	Н
III-9	p-トリル	p-トリル	н	Н
lil-10	(Ph) <sub>2</sub>	N(Ph) <sub>2</sub>	н	Н
III-11	-CH <sub>3</sub>	−CH <sub>3</sub>	2,3-縮合 ベンゾ	2,3-縮合 ペンゾ
III-12	<b>H</b>	' н	2,3-縮合 ベンゾ	2,3-縮合 ペンゾ

これらの化合物は公知の方法、例えば米国特許第2821529号、同第28 21530号、同第2844484号、同第2844485号等によって合成でき、市販品を用いることもできる。

$$(R_{34})_{\nu}$$

$$N$$

$$R_{31}$$

$$R_{33}$$

$$R_{33}$$

$$R_{33}$$

式(IV) について説明すると、式(IV) 中、R・は水素原子またはアリール基を表す。R・で表されるアリール基としては置換基を有するものであってもよく、総炭素数6~30のものが好ましく、例えばフェニル基等が挙げれられる。

R32およびR33は各々水素原子、アリール基またはアルケニル基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよい。

R32、R33で表されるアリール基としては置換基を有するものであってもよく、総炭素数6~70のものが好ましい。具体的にはフェニル基、ナフチル基、アントリル基等が挙げられ、置換基としてはアリールアミノ基、アリールアミノアリール基等が好ましい。また置換基にはスチリル基が含まれることも好ましく、このような場合式(IV)で示される化合物から誘導される一価の基同士が、それ自体でまたは連結基を介して結合したような構造であることも好ましい。

R<sub>32</sub>、R<sub>34</sub>で表されるアルケニル基としては置換基を有するものであってもよく、総炭素数 2~50のものが好ましく、ビニル基等が挙げられ、ビニル基とともにスチリル基を形成していることが好ましく、このような場合、式(IV)で示される化合物から誘導される一価の基同士が、それ自体でまたは連結基を介して結合したような構造であることも好ましい。

Rstはアリールアミノ基またはアリールアミノアリール基を表し、これらには

スチリル基を含んでいてもよく、このような場合、上記の同じく、式(IV)で示される化合物から誘導される一価の基同士がそれ自体でまたは連結基を介して結合したような構造であることも好ましい。

式(IV)のスチリル系アミン化合物の具体例を以下に示す。

これらの化合物は公知の方法、例えばトリフェニルアミン誘導体をWitti g反応させる、あるいはNi(O)錯体を用いてハロゲン化トリフェニルアミン 誘導体を(ホモ・ヘテロ)カップリングさせることによって合成でき、市販品を 用いることもできる。

なお、混合層におけるドーパントは、1種のみを用いても、2種以上を併用してもよい。

混合層の形成方法としては、異なる蒸着源より蒸発させる共蒸着が好ましいが、蒸気圧(蒸発温度)が同程度あるいは非常に近い場合には、予め同じ蒸着ボード内で混合させておき、蒸着することもできる。混合層は化合物同士が均一に混合している方が好ましいが、場合によっては、化合物が島状に存在するものであってもよい。発光層は、一般的には、有機蛍光物質を蒸着するか、あるいは溶液として直接スピンコート等するか、あるいは樹脂パインダー中に分散させてコーティングすることにより、発光層を所定の厚さに形成する。

本発明では、少なくとも1層の正孔注入性および/または輸送性の層、すなわち正孔注入輸送層、正孔注入層、正孔輸送層のうちの少なくとも1層を設け、特に発光層が混合層タイプでない場合、少なくとも1層に式(II)のテトラアリールジアミン誘導体を含有させる。このような層中の式(II)のテトラアリールジアミン誘導体の含有量は10wi%以上であることが好ましい。また同層中あるいは別層中で式(II)のテトラアリールジアミン誘導体と併用できる正孔注入性および/または輸送性の層用の化合物としては、特開昭63-295695号公報、特開平2-191694号公報、特開平3-792号公報等に記載されている各種有機化合物、例えば芳香族三級アミン、ヒドラソン誘導体、カルバゾール誘導体、トリアゾール誘導体、イミダゾール誘導体、アミノ基を有するオキサジアゾール誘導体、ポリチオフェン等が挙げられる。これらの化合物は2種以上を混合して用いてもよく、また積層して用いることができる。なお、混合層タイプの発光層と組み合わせる場合、必ずしも式(II)のテトラアリールジアミン誘導体に限定されず広く用いることができるが、素子の設計によっては発光層に隣接する正孔注入輸送層や正孔輸送層に、混合層に用いた正孔注入輸送性化合物を用いることが

好ましいこともある。

正孔注入輸送層を正孔注入層と正孔輸送層とに分けて設層する場合は、正孔注入輸送層用の化合物のなかから好ましい組合せを選択して用いることができる。このとき、陽極(スズドープ酸化インジウム: JTO等)側からイオン化ポテンシャルの小さい化合物の層の順に積層することが好ましく、陽極に接して正孔注入層、発光層に接して正孔輸送層を設けることが好ましい。また陽極表面には薄膜性の良好な化合物を用いることが好ましい。このようなイオン化ポテンシャルと積層順の関係については、正孔注入輸送層を2層以上設けるときも同様である。このような積層順とすることによって、駆動電圧が低下し、電流リークの発生やダークスポットの発生・成長を防ぐことができる。また、素子化する場合、蒸着を用いているので1~10m程度の薄い膜も、均一かつピンホールフリーとすることができるため、正孔注入層にイオン化ポテンシャルが小さく、可視部に吸収をもつような化合物を用いても、発光色の色調変化や再吸収による効率の低下を防ぐことができる。

式(II)のテトラアリールジアミン誘導体は、一般に発光層側の層に用いることが好ましい。

本発明では、電子注入性および/または輸送性の層として電子注入輸送層を設けてもよい。電子注入輸送層には、トリス(8-キノリノラト)アルミニウム等の8-キノリノールなしいその誘導体を配位子とする有機金属錯体などのキノリン誘導体、オキサジアゾール誘導体、ペリレン誘導体、ピリジン誘導体、ピリミジン誘導体、キノキサリン誘導体、ジフェニルキノン誘導体、ニトロ置換フルオレン誘導体等を用いることができる。電子注入輸送層は発光層を兼ねたものであってもよく、このような場合はトリス(8-キノリノラト)アルミニウム等を使用することが好ましい。電子注入輸送層の形成は発光層と同様に蒸着等によればよい。

電子注入輸送層を電子注入層と電子輸送層とに分けて設層する場合は、電子注入輸送層用の化合物のなかから好ましい組合せを選択して用いることができる。このとき、陰極側から電子親和力の値の大きい化合物の層の類に積層することが

好ましく、陰極に接して電子注入層、発光層に接して電子輸送層を設けることが 好ましい。電子親和力と積層順との関係については電子注入輸送層を2層以上設 けるときも同様である。

本発明では、上記の発光層や正孔注入輸送層や電子注入輸送層などのような有機化合物層に、一重項酸素クエンチャーとして知られているような化合物を含有させてもよい。このようなクエンチャーとしては、ルブレンやニッケル錯体、ジフェニルイソベンゾフラン、三級アミン等が挙げられる。

特に正孔注入輸送層、正孔注入層あるいは正孔輸送層において、式(II)のテトラアリールジアミン誘導体等の芳香族三級アミンとルブレンとの併用は好ましく、この場合のルブレンの使用量は式(II)のテトラアリールジアミン誘導体等の芳香族三級アミンの0.1~20wt%であることが好ましい。このようなルブレンについては、EP065095A1(対応特願平7-43564号)等の記載を参照することができる。ルプレンを正孔輸送層等に含有させることで正孔輸送層等の中の化合物を電子注入から守ることができる。さらには、再結合領域をトリス(8-キノリノラト)アルミニウムのような電子注入輸送性化合物を含有する層中の界面近傍から芳香族三級アミンのような正孔注入輸送性化合物を含有する層中の界面近傍にずらすことで正孔注入からトリス(8-キノリラト)アルミニウム等を守ることができる。なお、ルプレンに限らず、電子親和力が正孔注入輸送性化合物よりも低く、電子注入と正孔注入に対して安定な化合物であれば同様に用いることができる。

本発明において、陰極には、仕事関数の小さい材料、例えば、Li、Na、Mg、Al、Ag、Inあるいはこれらの1種以上を含む合金を用いることが好ましい。また、陰極は結晶粒が細かいことが好ましく、特に、アモルファス状態であることが好ましい。陰極の厚さは $10\sim1000$ nm程度とすることが好ましい。また、電極形成の最後にA1や、フッ素化合物を蒸着、スパッタすることで封止効果が向上する。

有機EL素子を面発光させるためには、少なくとも一方の電極が透明ないし半 透明である必要があり、上記したように陰極の材料には制限があるので、好まし くは発光光の透過率が80%以上となるように陽極の材料および厚さを決定することが好ましい。具体的には、例えば、ITO(スズドープ酸化インジウム)、IZO(亜鉛ドープ酸化インジウム)、SnO2、Ni、Au、Pt、Pd、ドーパントをドープしたポリピロールなどを陽極に用いることが好ましい。また、陽極の厚さは10~500m程度とすることが好ましい。また、素子の信頼性を向上させるために駆動電圧が低いことが必要であるが、好ましいものとして10~30 $Q/cm^2$ または10 $Q/cm^2$ 以下(通常0.1~10 $Q/cm^2$ )のITO(厚み10~300nm)が挙げられる。実際には、ITO両界面と陰電極面での光の多重反射による光干渉効果が、高い光取り出し効率、高い色純度を満足できるようにITOの膜厚、光学定数を設計してやればよい。またディスプレイのような大きいデバイスにおいては、ITOの抵抗が大きくなるのでAI等の配線をしてもよい。

基板材料に特に制限はないが、図示例では基板側から発光光を取り出すため、 ガラスや樹脂等の透明ないし半透明材料を用いる。また、基板には、図示のよう に、カラーフィルター膜や蛍光物質を含む蛍光変換フィルター膜、あるいは誘電 体反射膜を用いて発光色をコントロールしてもよい。

なお、基板に不透明な材料を用いる場合には、図1に示される積層順序を逆に してもよい。

本発明では、発光層に式(1)の種々のクマリン誘導体を用いることによって例えば緑 ( $\lambda$  max 490~550nm)、青 ( $\lambda$  max 440~490nm)、赤 ( $\lambda$  max 580~660nm) の発光を得ることができ、特に $\lambda$  max 480~640nmの発光を好ましく得ることができる。

このときの緑、青、赤のCIE色度座標は、好ましくは現行CRTの色純度と同等以上またはNTSC標準の色純度と同等であればよい。

上記の色度座標は一般的な色度測定機で測定することができる。本発明ではト プコン社製の測定機BM-7、SR-1などを用いて測定している。

本発明における好ましい入max、CIE色度座標のx、y値の発光は、カラーフィルター膜や蛍光変換フィルター膜などを設けることによって得てもよい。

カラーフィルター膜には、液晶ディスプレイ等で用いられているカラーフィルターを用いてもよいが、有機ELの発光する光に合わせてカラーフィルターの特性を調整し、取り出し効率・色純度を最適化すればよい。また、EL素子材料や蛍光変換層が光吸収するような短波長の光をカットできるカラーフィルターを用いることが好ましく、これにより素子の耐光性・表示のコントラストも向上する。このときカットする光は緑の場合 5 6 0 mm以上の波長の光および4 8 0 mm以下の波長の光であり、青の場合 4 9 0 mm以上の波長の光であり、赤の場合 5 8 0 mm以下の波長の光である。このようなカラーフィルターを用いることにより、CIE色度座標において好ましい x、y値が得られる。カラーフィルター膜の厚さは 0.5~2 0 μm程度とすればよい。

また、誘電体多層膜のような光学薄膜を用いてカラーフィルターの代わりにし てもよい。

蛍光変換フィルター膜は、EL発光を吸収し、蛍光変換膜中の蛍光体から光を放出させることで発光色の色変換を行うものであるが、バインダー、蛍光材料、 光吸収材料の三つから形成される。

蛍光材料は、基本的には蛍光量子収率が高いものを用いればよく、EL発光波 長域に吸収が強いことが望ましい。具体的には蛍光スペクトルの発光極大波長λm axが緑の場合490~550nm、青の場合440~480nm、赤の場合580~ 640nmであり、λmax付近のスペクトルの半値幅がいずれの場合にも10~10 0nmである蛍光物質が好ましい。実際には、レーザー用色素などが適しており、 ローダミン系化合物、ペリレン系化合物、シアニン系化合物、フタロシアニン系 化合物(サブフタロシアニン等も含む)、ナフタロイミド系化合物、縮合環炭化 水素系化合物、縮合複素環系化合物、スチリル系化合物等を用いればよい。

バインダーは基本的に蛍光を消光しないような材料を選べばよく、フォトリソグラフィー、印刷等で微細なパターニングができるようなものが好ましい。また、ITOの成膜時にダメージを受けないような材料が好ましい。

光吸収材料は、蛍光材料の光吸収が足りない場合に用いるが、必要のない場合は用いなくてもよい。また、光吸収材料は、蛍光材料の蛍光を消光しないような

材料を選べばよい。

このような蛍光変換フィルター用いることによって、CIE色度座標において好ましいx、y値が得られる。また、蛍光変換フィルター膜の厚さは0.  $5\sim 2$  0  $\mu$  m 程度とすればよい。

本発明では図示例のようにカラーフィルター膜と蛍光変換フィルター膜とを併用してもよく、好ましくは発光光を取り出す側に特定波長の光をカットするようなカラーフィルター膜を配置すればよい。

また、カラーフィルター膜や蛍光変換フィルター膜の上には保護膜を設けることが好ましい。保護膜の材質はガラス、樹脂等であってよく、フィルター膜のダメージが防止でき、後工程での問題が起きないような材料を選択すればよく、その厚さは1~10μm程度である。保護膜を設けることにより、フィルター膜のダメージを防止でき、表面をフラット化でき、屈折率や膜厚の調整、光取り出し効率の向上等を図ることができる。

これらのカラーフィルター膜、蛍光変換フィルター膜、保護膜の材料は、市販品をそのまま用いることができ、これらの膜は塗布法、電解重合法、気相成長法 (蒸着、スパッタ、CVD)等によって形成することができる。

次に、本発明の有機EL素子の製造方法を説明する。

陰極および陽極は、蒸着法やスパッタ法等の気相成長法により形成することが 好ましい。

正孔注入輸送層、発光層および電子注入輸送層の形成には、均質な薄膜が形成できることから真空蒸着法を用いることが好ましい。真空蒸着法を用いた場合、アモルファス状態または結晶粒径が0.1μm以下(通常、下限値は0.001μm程度である。)の均質な薄膜が得られる。結晶粒径が0.1μmを超えていると、不均一な発光となり、素子の駆動電圧を高くしなければならなくなり、電荷の注入効率も著しく低下する。

真空蒸着の条件は特に限定されないが、 $10^{-3}$ Pa( $10^{-5}$ Torr)以下の真空度とし、蒸着速度は $0.001\sim1$  nm/sec 程度とすることが好ましい。また、真空中で連続して各層を形成することが好ましい。真空中で連続して形成すれば、

各層の界面に不純物が吸着することを防げるため、高特性が得られる。また、素子の駆動電圧を低くすることができる。

これら各層の形成に真空蒸着法を用いる場合において、1層に複数の化合物を含有させる場合、化合物を入れた各ポートを個別に温度制御して共蒸着することが好ましいが、予め混合してから蒸着してもよい。またこの他、溶液塗布法(スピンコート、ディップ、キャスト等)、ラングミュア・プロジェット(LB)法などを用いることもできる。溶液塗布法では、ポリマー等のマトリクス物質中に各化合物を分散させる構成としてもよい。

以上においては、単一色発光の有機EL素子について述べてきたが、本発明では2種以上の発光種を発光させることが可能な有機EL素子を構成することができる。このような有機EL素子では、バイポーラ型発光層を含む2層以上の発光層を設け、2層以上の発光層をバイポーラ型発光層同士の組合せ、バイポーラ型発光層とこれより陽極側の正孔輸送性の発光層との組合せ、バイポーラ型発光層とこれより陰極側の電子輸送性の発光層との組合せのいずれかとするものである。

ここで、バイポーラ型発光層は、発光層内での電子注入・輸送とホール注入・ 輸送が同じ程度あり、電子とホールが発光層全体に分布することで再結合ポイン トおよび発光ポイントが発光層内全体に拡がっている発光層である。

さらに説明すると電子輸送性層から注入される電子による電流密度とホール輸送性層から注入されるホールによる電流密度が同程度のオーダー、すなわち両キャリアの電流密度の比が $1/10\sim10/1$ 、好ましくは $1/6\sim6/1$ 、より好ましくは $1/2\sim2/1$ である発光層である。

この場合の両キャリアの電流密度の比は、具体的には、実際に使用するものと同じ電極を用い、発光層の単層膜を1  $\mu$ m程度の厚さに成膜し、この電流密度の測定値から求めればよい。

一方、正孔輸送性の発光層は、ホールの電流密度がバイポーラ型よりも高いものであり、電子輸送性のものは、電子の電流密度がバイポーラ型より高いものである。

さらに、バイポーラ型発光層を主体にして説明する。

一般には電流密度はキャリア濃度とキャリア移動度の積で決まる。

すなわち、発光層でのキャリア密度は、各界面での障壁で決まる。例えば、電子については電子注入される発光層界面での電子の障壁の大きさ(電子親和力の差)で決まり、ホールについてはホール注入される発光層界面でのホールの障壁の大きさ(イオン化ポテンシャルの差)で決まる。また、キャリア移動度は発光層に用いる材料の種類で決まる。

これらの値により、発光層内の電子とホールの分布が決まり、発光領域も決まる。

実際には、電極・電子輸送性層・ホール輸送性層でのキャリア濃度・キャリア 移動度が十分大きければ上記のように界面の障壁だけで問題は片ずくが、電子輸送性層・ホール輸送性層に有機化合物を用いた場合、発光層に対してキャリア輸送性層の輸送能力が不十分になるため、発光層のキャリア濃度はキャリア注入電極のエネルギーレベルとキャリア輸送性層のキャリア輸送性(キャリア移動度・エネルギーレベル)にも依存する。このため、発光層への各キャリア電流密度は、用いる各層の有機化合物の特性に大きく依存する。

ここで比較的単純な場合を用いてさらに説明する。

例えば、陽極/ホール輸送性層/発光層/電子輸送性層/陰極の構成において、 発光層界面での各キャリア輸送性層でのキャリア密度が一定の場合を考える。

この場合ホール輸送性層から発光層へのホールに対する障壁と電子輸送性層から発光層への電子に対する障壁が等しい時もしくは、非常に近い値(<0.2 V)であれば発光層への各キャリア注入量は同程度となり、発光層各界面近傍での電子濃度とホール濃度は等しいか非常に近い濃度となる。ここで発光層の各キャリアの移動度が等しければ、発光層内で再結合が(キャリアの突き抜けがない場合)効率的に起こり高輝度・高効率な素子が得られる。しかしながら、電子とホールの衝突確率が高く局所的な領域で再結合が起こる場合や、発光層内に大きなキャリアの障壁(>0.2 e V)等がある場合は、発光領域が拡がらず、複数の異なる発光波長の発光分子を同時に発光させることができなくなるので、バイポーラ発光層には向かない。適当な電子とホールの衝突確率を持たせて再結合領

域を狭めるような大きなキャリアの障壁のない発光層を作ることがバイポーラ型 発光層には必要である。

また、発光層からの各キャリアの突き抜けを防止するため、ホール輸送性層の電子ブロック機能や電子輸送性層のホールブロック機能も効率の向上に有効である。さらにこのような機能は、複数層の発光層を持つ構成においては、それぞれのブロック層が再結合ポイントおよび発光ポイントとなり、複数の発光層を発光させるバイポーラ型発光層を設計する上で重要である。

次に発光層内での各キャリア移動度が異なる場合、発光層界面での各キャリア輸送性層でのキャリア密度を調整することで、上記のような単純な場合と同様なパイポーラ型発光層と同様な状態を形成できる。当然発光層でのキャリア移動度の低い方のキャリア注入性層界面のキャリア濃度を高めてやらねばならない。

さらに、発光層界面での各キャリア輸送性層でのキャリア密度が異なる場合、 発光層内での各キャリア移動度を調整することで上記のような単純な場合と同様 なパイポーラ型発光層と同様な状態を形成できる。

ただし、調整には限界があり、理想的には発光層の各キャリア移動度と各キャリア濃度が等しいか、ほぼ同程度であることが望ましい。

上記のようなバイポーラ型発光層を設けることで、複数の発光層を持つ発光素 子が得られるが、各発光層の発光安定性を得るには、発光層を、物理的・化学的・ 電気化学的・光化学的に安定化しなければならない。

特に発光層は、電子の注入・輸送、ホールの注入・輸送、再結合、発光などの機能が要求されるが、特に電子・ホールの注入輸送する状態は、アニオンラジカル・カチオンラジカルもしくは、それに近い状態に相当し、有機固体薄膜材料に対してこのような電気化学的状態での安定性が要求される。

また、有機ELの原理は電気的分子励起状態からの光放出による失活であり、 電気的に蛍光発光させることである。すなわち、固体薄膜中で蛍光を失活させる ような劣化物が微量でも生成すると発光寿命は致命的に短くなり、実用に耐えな い。

素子の発光安定性を得るには上記のような安定性を持つ化合物・素子構成、特

に電気化学的に安定な化合物・素子構成を持つことが必要である。

上記の条件を全て満足するような化合物等を用いて発光層を形成してやればよいが、一つの化合物で、バイポーラ型発光層を形成するのは難しい。より簡便な方法として、各キャリアに安定なホール輸送性化合物と電子輸送性化合物との混合層とすることで安定なバイポーラ型発光層を得ることができる。また、蛍光性を強めることで高輝度とするために混合層に高蛍光性ドーパントをドーピングしてもよい。

したがって、本発明におけるバイポーラ型発光層としては、混合層タイプのものが好ましく、2層以上の発光層はすべて混合層であることが好ましい。また、2層以上の発光層のうち少なくとも1層にはドーパントがドープされていることが好ましく、さらに好ましくはすべての発光層にドーパントがドープされていることである。

本発明の好ましい素子構成について説明すると、ドーパントをドープした混合層タイプの発光層のほかに、さらにドーパントをドープした発光層を設け、ドーピングした発光層を2層以上とするものである。ドーピングした発光層の組合せとしては、混合層同士、混合層とこれより陽極側に設けられた正孔輸送性の発光層および/または陰極側に設けられた電子輸送性の発光層であり、長寿命化を図る上では、特に混合層同士の組合せが好ましい。

この場合の混合層は、前記と同様に、正孔注入輸送性化合物と電子注入輸送性 化合物とを含有する層であり、これらの混合物をホスト材料として用いたもので ある。また正孔輸送性の発光層は正孔注入輸送性化合物を、電子輸送性の発光層 は電子注入輸送性化合物を各々ホスト材料として用いたものである。

次に、このような特に好ましい有機EL素子における発光過程について説明する。

i)まず、混合層同士の組合せ、例えば混合層が2層の場合を説明する。正孔注入性および/または輸送性の層(「正孔層」と略す)側の混合層を混合第1層、電子注入性および/または輸送性の層(「電子層」と略す)側の混合層を混合第2層とすると、正孔層から注入された正孔(ホール)は混合第1層を通過し混合

第2層へ、電子層から注入された電子は混合第2層を通過し混合第1層へと進むことが可能である。再結合確率は電子濃度、ホール濃度および電子ホール衝突確率によって決まるが、再結合領域は混合第1、第2層、界面等の障壁がないので広く分散する。したがって、混合第1、第2層でそれぞれ励起子が生成され、それぞれのホストから、最も近い発光種にエネルギー移動する。混合第1層で生成された励起子はこの層中の発光種(ドーパント)へ、混合第2層ではこの層中の発光種(ドーパント)へ、混合第2層ではこの層中の発光種(ドーパント)へエネルギー移動することにより、2種の発光種が発光可能になっている。

このような現象は混合層が3層以上であっても同様である。

ただし、ドーパントがキャリアトラップとして働く場合、トラップの深さを考慮する必要がある。

- ii)次に、正孔輸送性の発光層と混合発光層の組合せについて、例えば正孔層側から正孔輸送性の発光層、混合発光層の順に2層設けた場合を説明する。正孔層から注入されたホールは正孔輸送性の発光層を通過し、電子層から注入された電子は、混合発光層中を進み、正孔輸送性の発光層と混合発光層の界面近傍、および混合発光層中に拡がって再結合する。正孔輸送性の発光層の界面近傍、および混合発光層中で、それぞれ励起子が生成され、それぞれのホストから、励起子のマイグレーションできる範囲にあるエネルギーギャップの一番小さい発光種にエネルギー移動する。この際正孔輸送性の層の界面近傍で生成された励起子はこの層中の発光種(ドーパント)へ、混合層ではこの層中の発光種(ドーパント)へエネルギー移動することにより、2種の発光種が発光可能になっている。また、正孔輸送性の層のドーパントLUMO準位において電子が運ばれ、正孔輸送性発光層中で再結合し発光することで2種の発光が可能になる。
- iii) さらに、電子輸送性の発光層と混合発光層の組合せについて、例えば電子層側から電子輸送性の発光層、混合発光層の順に2層設けた場合を説明する。電子層から注入された電子は、電子輸送性の発光層中を通過し混合層へ進み、正孔層から注入されたホールは混合層へ入る。混合層と電子輸送性の発光層の界面近傍、および混合発光層中に拡がって再結合する。電子輸送性の発光層の界面近傍、お

よび混合発光層中で、それぞれ励起子が生成され、それぞれのホストから、励起子のマイグレーションギャップの一番小さい発光種にエネルギー移動する。この際、電子輸送性の発光層界面で生成された励起子はこの層中の発光種(ドーパント)へ、混合発光層ではこの層中の発光種(ドーパント)へエネルギー移動すること、または電子輸送性の層のドーパントHOMO準位においてホールが運ばれ、電子輸送性発光層中で再結合することにより、2種の発光種が発光可能になっている。

ii)、iii)については、これらの組合せ、あるいはこれらにおいて発光層を3層以上としたときも同様の現象が起きる。

混合層におけるホスト材料としての正孔注入輸送性化合物と電子注入輸送性化合物との混合比は目的とするホストのキャリア輸送性によって変化させればよく、通常体積比で5/95~95/5の範囲のなかから選択される。正孔注入輸送性化合物比率の高い場合にはホール輸送量が多く再結合領域は陽極側にシフトし、電子注入輸送性化合物比率の高い場合には電子輸送量が多く再結合域は陰極側にシフトする。それに伴って混合層の発光強度のバランスが変化する。このように、混合層型ホストのキャリア輸送性を変えることにより各発光層での発光強度を変えることができる。

また、本発明では、ホスト材料の種類を変えることによってもキャリア輸送性 を変えることができる。

このように本発明で、2層以上の発光層の発光特性をそれぞれの層について調整可能とすることができる。したがって、発光層のキャリア輸送性と構成を最適にすることができる。このとき、一層に2種以上の発光種があってもよい。

このような多色発光に対応した発光層の1 層当たりの厚さは $5\sim100$  nm、さらには $10\sim80$  nmであることが好ましく、発光層の合計厚さは $60\sim400$  nmであることが好ましい。なお、混合層1 層当たりの厚さは $5\sim100$  nm、さらには $10\sim60$  nmであることが好ましい。

このように複数の発光特性の異なる発光層を設ける場合、発光極大波長が長波 長側の発光層を陽極側に設けることが好ましい。また、長寿命化を図る上ではド ーパントとしてルブレン等のナフタセン骨格を有する化合物を発光層 (特に混合 **層**) にドープすることが好ましい。

次に、このような多色発光に対応した有機EL素子に用いるホスト材料およびドーパントについて説明する。ドーパントとしては、すでに述べた式(I)で示されるクマリン誘導体、式(III)で示されるキナクリドン化合物、式(VI)で示されるスチリル系アミン化合物、ルブレン等のナフタセン骨格を有する化合物を用いることができる。このほか、前記の発光材料となりうる化合物も用いることができる。さらには、式(VII)で示される縮合多環化合物を用いることができる。式(VII)には前記のルブレンも包含される。

 $(Ar)_m - L$  (VII)

式 (VII) において、Ar は芳香族残基を表し、mは2~8の整数であり、各々のAr は同一でも異なるものであってもよい。

芳香族残基としては、芳香族炭化水素残基、芳香族複素環残基が挙げられる。 芳香族炭化水素残基としては、ペンゼン環を含む炭化水素基のいずれであっても よく、例えば単環もしくは多環の芳香族炭化水素残基が挙げられ、縮合環や環集 合も含まれる。

芳香族炭化水素残基は、総炭素数が6~30のものが好ましく、置換基を有するものであってもよい。置換基を有する場合の置換基としては、アルキル基、アルコキシ基、アリール基、アリールオキシ基、アミノ基、複素環基等が挙げられる。芳香族炭化水素残基としては、フェニル基、アルキルフェニル基、アルコキシフェニル基、アリールフェニル基、アリールオキシフェニル基、アルケニルフェニル基、アミノフェニル基、ナフチル基、アントリル基、ピレニル基、ペリレニル基などが挙げられる。また、アルキニルアレーン(アリールアルキン)から誘導されるアリールアルキニル基であってもよい。

芳香族複素環残基としてはヘテロ原子としてO、N、Sを含むものが好ましく、 5員環でも6員環でもよい。具体的には、チエニル基、フリル基、ピローリル基、 ピリジル基などが挙げられる。

Arとしては、芳香族炭化水素残基が好ましく、特に、フェニル基、アルキル

フェニル基、アリールフェニル基、アルケニルフェニル基、アミノフェニル基、 ナフチル基、アリールアルキニル基等が好ましい。

アルキルフェニル基としては、アルキル部分の炭素数が $1\sim10$ のものが好ましく、アルキル基は直鎖状であっても分岐を有するものであってもよく、メチル基、エチル基、(n, i, n e o, n, n e n e n, n e

アリールフェニル基としては、アリール部分がフェニル基であるものが好ましく、このようなフェニル基は置換されていてもよく、このときの置換基はアルキル基であることが好ましく、具体的には上記のアルキルフェニル基のところで例示したアルキル基を挙げることができる。さらには、アリール部分は、フェニル基等のアリール基が置換したフェニル基であってもよい。このようなアリールフェニル基の具体例としては、(o, m, p)ービフェニリル基、4ートリルフェニル基、3ートリルフェニル基、テレフェニリル基等が挙げられる。

アルケニルフェニル基としては、アルケニル部分の総炭素数が2~20のものが好ましく、アルケニル基としてはトリアリールアルケニル基が好ましく、例えばトリフェニルビニル基、トリトリルビニル基、トリビフェニルビニル基等が挙げられる。このようなアルケニルフェニル基の具体例としては、トリフェニルビニルフェニル基等が挙げられる。

アミノフェニル基としては、アミノ部分がジアリールアミノ基であるものが好ましく、アリールアミノ基としてはジフェニルアミノ基、フェニルトリルアミノ 基等が挙げられる。このようなアミノフェニル基の具体例としては、ジフェニル アミノフェニル基、フェニルトリルアミノフェニル基等が挙げられる。

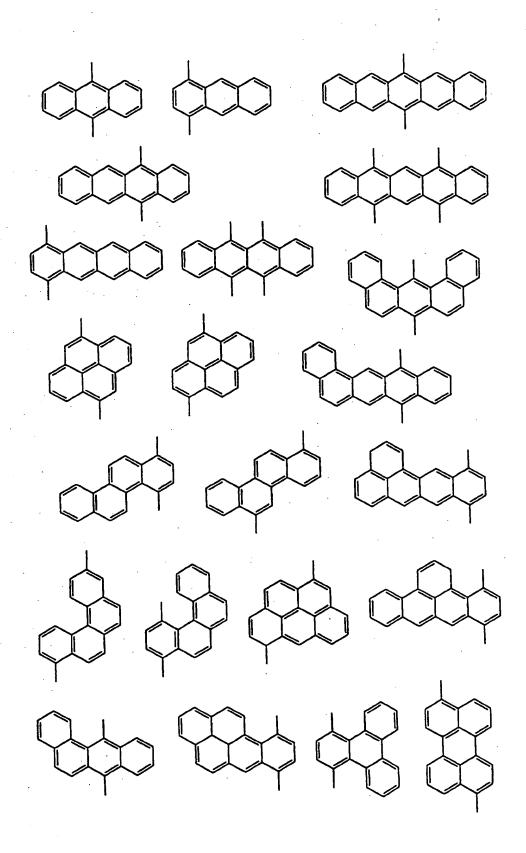
ナフチル基としては、1-ナフチル基、2-ナフチル基等であってよい。 アリールアルキニル基としては、総炭素数8~20のものが好ましく、フェニ ルエチニル基、トリルエチニル基、ビフェニリルエチニル基、ナフチルエチニル基、ジフェニルアミノフェニルエチニル基、N-フェニルトリルアミノフェニルエチニル基、フェニルプロピニル基等が挙げられる。

また、式 (VII) におけるLは環数 3~10、好ましくは 3~6の縮合多環芳香族のm (2~8) 価の残基を表す。縮合環とは、環の構成原子のうち2個以上の原子が他の環と共有して結合している炭素環や複素環などにより形成された環式構造をいう。縮合多環芳香族としては、縮合多環芳香族炭化水素、縮合多環芳香族複素環が挙げられる。

縮合多環芳香族炭化水素としては、アントラセン、フェナントレン、ナフタセン、ピレン、クリセン、トリフェニレン、ベンゾ [c] フェナントレン、ベンゾ [a] アントラセン、ペンタセン、ベリレン、ジベンゾ [a, j] アントラセン、ジベンゾ [a, h] アントラセン、ベンゾ [a] ナフタセン、ヘキサセン、アンタントレンなどが挙げられる。

縮合多環芳香族複素環としては、ナフト [2, 1-f] イソキノリン、 $\alpha$ ーナフタフェナントリジン、フェナントロオキサゾール、キノリノ [6, 5-f] キノリン、ベンゾ [b] チオファントレン、ベンゾ [g] チオファントレン、ベンゾ [i] チオファントレン、ベンゾ [b] チオファントラキノンなどが挙げられる。

特には、縮合多環芳香族炭化水素が好ましく、Lはこれらの縮合多環芳香族炭化水素から誘導される2~8価、さらには2~6価の残基であることが好ましい。 このような縮合多環芳香族の2~8価の残基Lの具体例を以下に示す。



なお、Lで表される縮合多環芳香族の2~8価の残基は、さらに置換基を有していてもよい。

特に、Lとしては、ベンゼン環が直鎖状に縮合したナフタセン、ペンタセンまたはヘキサセンから誘導される2~8価、特に2~6価の残基が好ましい。とりわけナフタセンから誘導されるもの、すなわちナフタセン骨格を有する化合物を構成するものが好ましい。

また、Lとしてはアントラセンから誘導される  $2\sim 6$  価、さらには  $2\sim 4$  価の残基が好ましい。ただし、Lがアントラセンから誘導される 2 または 3 価の残基であるとき、 2 個または 3 個存在する A r のうち、少なくとも 1 個はアルキニルアレーン(アリールアルキン)から誘導される残基である。さらには、A r のうち 2 個以上がこのような残基であることが好ましい。そして、特にはLはアントラセンから誘導される 3 価の残基が好ましく、式(VII)の化合物としては、このようなLであって、 2 個の A r がアリールアルキニル基、 1 個の A r がビス(アリールアルキニル)アントリル基であるものが好ましく、特には式(VII-A)で表されるものが好ましい。

 $(A r_{11})_2 - L_1 - L_2 - (A r_{12})_2$  (VII-A)

式中、LiおよびLzは各々アントラセンから誘導される3価の残基を表し、これらは通常同一であるが、異なっていてもよい。AriiおよびArizは各々アリールアルキニル基を表し、これらは通常同一であるが、異なっていてもよい。なお、アリールアルキニル基のアントラセンにおける結合位置は、アントラセンの9、10位であることが好ましく、アントラセン同士は1位または2位で結合することが好ましい。また、アリールアルキニル基は具体的には前記と同様のものが挙げられる。

以下に、式(VIII)で表される化合物の具体例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。ここでは、式(VII-1)~(VII-8)を用いて、これら $R_0$ 、等の組み合わせで示している。なお、 $R_0$ ~ $R_0$ 4等のようにまとめて示しているものについては、特にことわらないかぎり、Hであることを示し、すべてHであるときはHで示している。

化合物 No.	R <sub>01</sub> ~F	R <sub>04</sub> R <sub>05</sub>	R <sub>06</sub>	R <sub>07</sub> ~F	R <sub>010</sub> R <sub>0</sub>	R <sub>012</sub>
1-1	Н	m-ピフェニリル	Н	Н	н	m-ビフェニリル
1-2	н	O-ピフェニリル	Н	Н	Н	o-ピフェニリル
1-3	н	4-n-ブチルフェニル	Н	Н	Н	4-n-ブチルフェニル
1-4	н	4-t-ブチルフェニル	Н	Н	Н	4-t-ブチルフェニル
1-5	Н	p-ピフェニリル	Н	Н	Н	p-ピフェニリル
1-6	<b>.</b> H	Ph N Ph	н	н	Н	→N Ph
1-7	н	$ \sim$ $\sim$ $\sim$ $\sim$ $\sim$ $\sim$ $\sim$ $\sim$ $\sim$ $\sim$	н	Н	н	-√N CH <sub>3</sub>
1-8	н	Ph .	Н	Н	Н	Ph
1-9	Н	2 - ナフチル	Н	Н	Н	2 - ナフチル
1-10	н	—⟨¯⟩ CH₃	Н	н	Н	—CH₃
1-11	н	1 - ナフチル	Н	ı H	н	1 - ナフチル
1-12	Н	m-トリル	H	н н	Н	m - トリル
1-13	Н	0-トリル	ŀ	н н	Н	0-トリル
1-14	н	p-トリル	H	н н	Н	p-トリル
1-15	5 H	CH₃	ŀ	н н	Н	CH <sub>3</sub>

化合物 No.	R <sub>01</sub> ~R <sub>04</sub> R <sub>05</sub>	R <sub>06</sub>	R <sub>07</sub> -R <sub>010</sub> R <sub>011</sub> R <sub>012</sub>
1-16	H −C≡C−Ph	н	H H −C≡C−Ph
1-17	H −C≡C−Ph −C	≡C-F	Ph H -C≡C-Ph -C≡C-Ph
1-18	H -C≣C-\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н	H H −C≡C− CH <sub>3</sub>
1-19	H -C≡C-\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Н	H H -C≡C-\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\
1-20	H -C≣C-	H	H H -C≡C-
1-21	H −C≣C− Ph	Н	H H −C≡C———————————————————————————————————
1-22	H Ph	Ph	H Ph Ph
1-23	н	H IPh <sub>2</sub>	H H
1-24	H NPh <sub>2</sub>	H	

	·					<del></del>
化合物 No.	R <sub>01</sub> ~R <sub>0</sub>	4 R <sub>05</sub>	R <sub>06</sub>	R <sub>07</sub> -R <sub>010</sub>	R <sub>011</sub>	R <sub>012</sub>
1-25	н			н —		
1-26	Н			Н		
1-27	н			н		
1-28	R <sub>02</sub> =R <sub>0</sub>	<sub>3</sub> =CH <sub>3</sub>	-	н	<b>→</b>	-
1-29	R <sub>02</sub> =R <sub>0</sub>	<sub>3</sub> =CH <sub>3</sub>	<b>-√</b> R	1 <sub>08</sub> =R <sub>09</sub> =CH	l <sub>3</sub> —	<b>-</b>
1-30	R <sub>02</sub> =R <sub>0</sub> =CH <sub>3</sub>	3 -		R <sub>08</sub> =R <sub>09</sub> - =CH <sub>3</sub>	<del>-</del> (¯)-(¯)	
1-31	н	-NPh <sub>2</sub>	-√-NPh₂	. H	-(T)-NPh	$\sim$ NPh <sub>2</sub>
1-32	н	-⟨¯⟩ OPh	→(¯) OPh	н	OPh	OPh -⟨¯⟩
1-33	Н	-C-OPh	→ OP	h H	-(T)-OPI	n — OPh
1-34		PhO .	PhO	н	PhO	PhO
1-35	5 H	Ph	-{-\bigcip}-NPh	<sub>2</sub> H	-√-NP	h <sub>2</sub> Ph

		<del></del>		<u></u>		
化合物 No.	R <sub>01</sub> ~R <sub>04</sub>	R <sub>05</sub>	R <sub>06</sub>	R <sub>07</sub> ~R <sub>010</sub>	R <sub>011</sub>	R <sub>012</sub>
1-36	Н	Ph -		у н —		> Ph
1-37	H	Ph		у н —		Ph
	·					
1-38	Н	Ph		н		Ph
1-39	н -			н		
1-40	н _			Н		
	⟨ ¯					
1-41	Н	H <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H .	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	С	H <sub>3</sub>	CH₃		CH₃	CH <sub>3</sub>
1-42	R <sub>01</sub> =R <sub>04</sub> =P	h H	Н .	Н	H	н
1-43	R <sub>01</sub> =R <sub>04</sub> =P	h H	н	R <sub>07</sub> =R <sub>010</sub> =P	h H	• н
1-44	R <sub>02</sub> =R <sub>03</sub>	Ph	Ph	<b>H</b>	Ph	Ph
1-45	R <sub>02</sub> =R <sub>03</sub>	Ph	Н	. Н	н	Ph
٠			•			

化合物 No.	R <sub>021</sub>	-R <sub>024</sub> R <sub>025</sub> -R <sub>027</sub>	R <sub>028</sub> ~R <sub>031</sub>	R <sub>032</sub> ~R <sub>034</sub>
2-1	·H	R <sub>026</sub> =0-ピフェニリル	Н	R <sub>033</sub> =0-ピフェニリル
2-2	Н	R <sub>026</sub> =m-ピフェニリル	Н	R <sub>033</sub> =m-ピフェニリル
2-3	Н	R <sub>026</sub> =4-n-ブチルフェニル	Н	R <sub>033</sub> =4-n-ブチルフェニル
2-4	Н	R <sub>026</sub> =m-トリル	Н	R <sub>033</sub> =m-トリル
2-5	Н	R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> =m-ピフェニリル	H	R <sub>032</sub> =R <sub>034</sub> =m-ビフェニリル
2-6	Н	R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> =4-n-ブチルフェニ	IV H	R <sub>032</sub> =R <sub>034</sub> =4-n-ブチルフェニル
2-7	, <b>H</b>	R <sub>026</sub> =p-ピフェニリル	н	R <sub>033</sub> =p-ピフェニリル
2-8	Н	R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> =p-ピフェニル	Н	R <sub>032</sub> =R <sub>034</sub> =p-ピフェニリル
2-9	Н	R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> =Ph	н	R <sub>032</sub> =R <sub>034</sub> =Ph
2-10	Н.	R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> =m-トリル	н	R <sub>032</sub> =R <sub>034</sub> =m-トリル
2-11	н	R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> =	Н	R <sub>032</sub> =R <sub>034</sub> =
		CH <sub>3</sub>		CH <sub>3</sub>
2-12	Н	R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> =	H	R <sub>032</sub> =R <sub>034</sub> =
		CH <sub>3</sub>		CH <sub>3</sub>
2-13	в Н	R <sub>026</sub> = Ph	` <b>Н</b>	R <sub>033</sub> = Ph
2-14	Н	R <sub>026</sub> = Ph	H H₃	R <sub>033</sub> = Ph
2-15	5 Н	R <sub>026</sub> =1-ナフチル	H	R <sub>033</sub> =1-ナフチル
2-16	5 Н	R <sub>026</sub> =2-ナフチル	Н	R <sub>033</sub> =2-ナフチル

化合物 No.	R <sub>021</sub> ~R <sub>024</sub> R <sub>025</sub> ~R <sub>027</sub>	R <sub>028</sub> ~R <sub>031</sub>	R <sub>032</sub> ~R <sub>034</sub>
2-17	H R <sub>026</sub> = -C=C-Ph	H R <sub>033</sub> =	-C≡C-Ph
2-18	H R <sub>026</sub> =-CEC-	H R <sub>033</sub> =	-C≣C-{}
2-19	H R <sub>026</sub> = -C≡C-	СН <sub>3</sub> Н R <sub>033</sub> =	-C≡C-√Ph
2-20	H R <sub>026</sub> =-CEC-	Ph H R <sub>033</sub> =	-C≡C-\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\
2-21	H R <sub>026</sub> =-C≡C-	H R <sub>033</sub> =	-CEC-
2-22	H R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> =C=C-	H R <sub>032</sub> =	R <sub>034</sub> =C=C
2-23	H R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> =CEC-	H R <sub>032</sub> =	R <sub>034</sub> =CEC
2-24	H R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> =C≡C-		R <sub>034</sub> =C=C
2-25	H R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> = -C=C-	Ph H R <sub>032</sub> =	
2-26	H R <sub>025</sub> =R <sub>027</sub> = -CEC	Ph — (	=R <sub>034</sub> = C=C N Ph
2-27	H R <sub>25</sub> =R <sub>27</sub> = —C≣C—⟨	CH <sub>3</sub> H R <sub>032</sub>	=R <sub>034</sub> = -C=C

化合物 No.	R <sub>041</sub> ~	R <sub>044</sub> R <sub>045</sub> ~R <sub>048</sub>	R <sub>049</sub> ~R <sub>0</sub>	052 R <sub>053</sub> ~R <sub>056</sub>
3-1	Н	R <sub>046</sub> =0-ピフェニリル	н	R <sub>055</sub> =0-ビフェニリル
3-2	Н	R <sub>046</sub> =m-ピフェニリル	Н	R <sub>055</sub> =m-ビフェニリル
3-3	Н	R <sub>046</sub> =p-ピフェニリル	Н	R <sub>055</sub> =p-ピフェニリル
3-4	Н	R <sub>046</sub> =4-n-ブチルフェニル	Н	R <sub>055</sub> =4-n-ブチルフェニル
3-5	H	R <sub>046</sub> =m-トリル	H	R <sub>055</sub> =m-トリル
3-6	Н	R <sub>046</sub> =1-ナフチル	Ĥ	R <sub>055</sub> =1-ナフチル
3-7	Н	R <sub>046</sub> =2-ナフチル	н	R <sub>055</sub> =2-ナフチル
3-8	H	Ph Ph Ph	Н	Ph Ph
3-9		N 046-	Н ЭН <sub>3</sub>	N CH <sub>3</sub>
3-10	Н	R <sub>045</sub> =R <sub>048</sub> =m-ビフェニリル	Н	R <sub>053</sub> =R <sub>056</sub> =m-ピフェニリル
3-11	Н	R <sub>045</sub> =R <sub>048</sub> =p-ピフェニリル	Н	R <sub>053</sub> =R <sub>056</sub> =p-ビフェニリル
3-12	Н	R <sub>045</sub> =R <sub>048</sub> =Ph	Н	R <sub>053</sub> =R <sub>056</sub> =Ph
3-13	Н	R <sub>045</sub> =R <sub>048</sub> =m-トリル	Н	R <sub>053</sub> =R <sub>056</sub> =m-トリル
3-14	Н	R <sub>045</sub> =R <sub>048</sub> =	H } CH₃	R <sub>053</sub> =R <sub>056</sub> =
3-15	H	R <sub>045</sub> =R <sub>048</sub> = CH <sub>3</sub>	Н	R <sub>053</sub> =R <sub>056</sub> = CH <sub>3</sub>
3-16	н	R <sub>046</sub> =		R <sub>055</sub> = -
3-17	' н	R <sub>046</sub> = CH <sub>3</sub>	H₃ H	R <sub>055</sub> = CH <sub>3</sub>

化合物 No.	R <sub>041</sub> ~	R <sub>044</sub> R <sub>045</sub> ~R <sub>048</sub>	R <sub>049</sub> ~	R <sub>052</sub> R <sub>053</sub> ~R <sub>056</sub>
3-18	Н	R <sub>046</sub> = —c≡c—Ph	Н	R <sub>055</sub> =-C≡CPh
3-19	Ĥ	R <sub>045</sub> =R <sub>048</sub> =—c=c—Ph	Н	R <sub>053</sub> =R <sub>056</sub> =-C≡CPh
3-20	Н	R <sub>045</sub> =R <sub>047</sub> =—C≡C—Ph	Н	R <sub>053</sub> =R <sub>055</sub> =-C≡CPh

化合物 No.	R <sub>57</sub>	R <sub>059</sub> ~	R <sub>066</sub>
4-1	н	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	—C≡C-Ph
4-2.	H	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	-C≡C-
4-3	н	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	-C≡C ← CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>
4-4	Н	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	-CEC-
4-5	н	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	-C≡C-\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\
4-6	<b>H</b> .	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	-C≣C——Ph
4-7	н	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	-C≡C CH <sub>3</sub>
4-8	н	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	-C≣C——N Ph
4-9	Н	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	-C≣C-\Ph CH <sub>3</sub>
4-10	Н.	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	-C≣C-\n - C₄H <sub>9</sub>
4-11	Н	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	-CEC-
4-12	Н	R <sub>061</sub> = R <sub>066</sub> =	-CEC

化合物 No.	R <sub>058</sub> ~R <sub>066</sub>
5-1	$R_{061} = R_{066} = -C = C - Ph$
5-2	$R_{061} = R_{066} = -C \equiv C$
5-3	$R_{061} = R_{066} = -C = C$ Ph CH <sub>3</sub>
5-4	$R_{061} = R_{066} = -C = C$
5-5	$R_{061} = R_{066} = -C = C$
5-6	$R_{061} = R_{066} = -C = C - Ph$
5-7	$R_{061} = R_{066} = -C = C - CH_3$
5-8	$R_{061} = R_{066} = -C = C$
5-9	$R_{061} = R_{066} = -C = C$
5-10	$R_{061} = R_{066} = -C = C$
5-11	$R_{061} = R_{066} = -C = C$
5-12	$R_{061} = R_{066} = -C = C$

(VII-6)

(VII-8)

9-1 R= Ph  
9-2 R= 
$$-C \equiv C - Ph$$
  
9-3 R=  $-Ph$   
Ph  
Ph  
Ph  
Ph

1 0-1 R= Ph

1 0-2 R= 
$$-C\equiv C-Ph$$

1 0-3 R=  $-Ph$ 

(VII-10)

1 0-4 R=  $-C\equiv C-Ph$ 

Ph

Ph

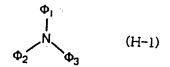
Ph

ドーパントのドープ量は、発光層の $0.01\sim10$ 体積%であることが好ましい。

一方、発光層に用いるホスト材料としては、前記のホスト材料、正孔注入輸送 性化合物、電子注入輸送性化合物として列挙したもののなかから選択することが できる。

正孔注入輸送性化合物である正孔輸送性のホスト材料としては、式(II)で示されるテトラアリールジアミン誘導体を含む芳香族三級アミンが好ましいものとして挙げられる。

以下に、前記の化合物に包含ないし重複するものがあるが、正孔輸送性のホスト材料を列挙する。ここでは、式(H-1)~(H-12)に従う $\Phi_1$ 等の組合せで示している。なお、式(H-6a)~(H-6c)、式(H-7a)~(H-7e)では組合せが共通であるため、H-6、H-7としてまとめて示している。



(H-1)

化合物	Φ <sub>1</sub>	Φ2	Φ3
H-1-1	Ph	同左	同左
H-1-2	o-ピフェニリル	同左	同左
H-1-3	m-ピフェニリル	同左	同左
H-1-4	pーピフェニリル	同左	同左
H-1 <b>-</b> 5	-C-Ph	同左	同左
H-1-6		同左	同左
H-1-7	-Ph	同左	同左
H-1-8	2-ナフチル	同左	同左
H-1-9	$ \mathbb{Z}_{S}$ $\mathbb{Z}_{S}$ $\mathbb{Z}_{CH_{3}}$	同左	同左
H-1-10	S Ph	同左	同左
H-1-11		同左	同左
H-1-12		同左	同左
H-1-13	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	同左	जिक्त

H-1-26

H-1-27

(H-1)			
化合物	Φ,	Φ <sub>2</sub>	Ф3
H-1-14	-⟨Ph) <sub>2</sub>	同左	同左
H-1-15		同左	同左
H-1-16	√S Ph	同左	同左
H-1-17	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左
H-1-18		同左	同左
H-1-19	mーピフェニリル	m-ピフェニリル	Н
H-1-20		同左	同左
H-1-21		同左	同左
H-1-22	-⟨¬-N-{}	同左	同左
H-1-23	-O-O-N	同左	同左
H-1-24		同左	同左
H-1-25		同左	同左

同左

同左

同左

同左

		~ `
	ш.	ו כי-
١ı	_ 1 -	- Z. I

化合物	$\Phi_4$	Φ <sub>5</sub>	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-1	-	Ph	同左	同左	同左
H-2-2	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-3	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-4	同上	pーピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-5	同上		同左	同左	同左
H-2-6	同上	→ Ph	同左	同左	同左
H-2-7	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-2-8	同上	1-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-9	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-10	同上	S CH3	同左	同左	同左
H-2-11	同上	SPh	同左	同左	同左
H-2-12	同上		同左	同左	同左
H-2-13	同上		同左	同左	同左
H-2-14	同上		同左	问定	同た

(H-2)

		•			
化合物	Φ4	Φ <sub>5</sub>	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-15	-	-\(\sum_N-(\text{Ph})_2\)	同左	同左	同左
H-2-16	同上		同左	同左	同左
H-2-17	同上	- Ph	同左	同左	同左
H-2-18	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-2-19	同上		同左	同左	同左
H-2-20	同上	Ph	н	Ph	Н
H-2-21	同上	o-ビフェニリル	Н	o-ビフェニ!	Jル H
H-2-22	同上	m-ピフェニリル	Н	m-ピフェニ	リル H
H-2-23	同上	p-ピフェニリル	Н	p-ピフェニ	リル H
H-2-24	同上	1-ナフチル	Н	1-ナフチル	H
H-2-25	同上	2-ナフチル	Н	2-ナフチル	Н
H-2-26	<b></b>	$ NPh_2$	. Н	-(-)-(-)-N	Ph <sub>2</sub> H
H-2-27	<b></b>	NPh <sub>2</sub>	<u>-{_}-{_</u>	NPh <sub>2</sub>	<sup>lPh</sup> 2 H

(F	Į-	-2)	
	_		

(11 2)					
化合物	Φ <sub>4</sub>	Φ5	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-101		}− Ph	同左	同左	同左
H-2-102	同上	oーピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-103	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-104	同上	pーピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-105	同上		同上	同上	同上
H-2-106	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
H-2-107	同上	Ph Ph	同左	同左	同左
H-2-108	同上	1-ナフチル	同左。	同左	同左
H-2-109	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-110	同上	S CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
H-2-111	同上	L <sub>S</sub> L <sub>S</sub> Ph	同左	同左	同左
H-2-112	同上		同左	同左	同左
H-2-113	同上		同左	同左	同左
H-2-114	同上	-(_N	同左	耐化	间左

(H-2)

化合物	Φ <sub>4</sub>	Φ5	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-115		(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-2-116	同上		同左	同左	同左
H-2-117	同上	SPh	同左	同左	同左
H-2-118	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-2-119	同上		同左	同左	同左
H-2-120	同上	Ph	Н	Ph	Н
H-2-121	同上	Ph —	NPh₂	Ph -	NPh <sub>2</sub>
H-2-122	同上	Ph —	NPh <sub>2</sub>	Ph —	NPh <sub>2</sub>
H-2-123	同上	NPh <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph

/L	I.	-01
ŧг	7 -	-/.1

(n-z)					
化合物	Φ <sub>4</sub>	Φ5	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-201	$-\sqrt{s}$	Ph	同左	同左	同左
H-2-202	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-203	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-204	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-205	同上		同左	同左	同左
H-2-206	同上		同左	同左	同左
H-2-207	同上	-CPh	同左	同左	同左
H-2-208	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-209	同上	1-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-210	同上	√ <sub>S</sub> L <sub>CH3</sub>	同左	同左	同左
H-2-211	同上	-Cs -Ph	同左	同左	同左
H-2-212	同上		同左	同左	同左
H-2-213	同上		同左	同左	同左
H-2-214	同上		同左	同左	同左

(H-2)

化合物	Φ <sub>4</sub>	Φ <sub>5</sub>	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-215	$\sqrt{s}$	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-2-216	同上		同左	同左	同左
H-2-217	同上	- Ph	同左	同左	同左
H-2-218	同上	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-2-219	同上		同左	同左	同左
H-2-220	同上	Ph	Н	Ph	• Н

(H-2)

化合物	$\Phi_4$	. Φ5	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-301	$-\sqrt{s}\sqrt{s}$	Ph	同左	同左	同左
H-2-302	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-303	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-304	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-305	同上		同左	同左	同左
H-2-306	同上		同左	同左	同左
H-2-307	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-2-308	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-309	同上	1-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-310	同上	S CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
H-2-311	同上	SPh	同左	同左	同左
H-2-312	同上		同左	同左	同左
H-2-313	同上		同左	同左	同左
H-2-314	同上	-{- <sub>N</sub> -{- <sub>N</sub>	同左	同左	同左

(H-2)

化合物	Φ4	Φ5	Φ <sub>6</sub>	Φ7	Φ8
H-2-315	-(_s)(_s)	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-2-316	同上		同左	同左	同左
H-2-317	同上	-\(\s\)-Ph	同左	同左	同左
H-2-318	同上	-(Ph)	2 同左	同左	同左
H-2-319	同上		同左	同左	同左
H-2-320	同上	Ph -	Н	Ph	Н
H-2-321	同上 一	N-(Ph) <sub>2</sub> Ph	~ <u></u>	(P	h) <sub>2</sub> Ph
H-2-322	-()-( <sub>s</sub> )-( <sub>s</sub>	Ph Ph	同左	同左	同左
H-2-323	~\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Ph	同左	同左	同左
H-2-324		-Ph	同左	同左	同左

(H-2)

化合物	Φ4	Φ <sub>5</sub>	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-401		Ph	同左	同左	同左.
H-2-402	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-403	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-404	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-405	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
H-2-406	同上	-\_\_\Ph	同左	同左	同左
H-2-407	同上	-Ch	同左	同左	同左
H-2-408	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-409	同上	$-\sqrt{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
H-2-410	同上	- S Ph	同左	同左	同左
H-2-411	同上		同左	同左	同左
H-2-412	同上		同左	同左	同左
H-2-413	同上	-(_N -(_N	同烷	何在	问左

(H-2)

Φ4	Φ5	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
同上		同左	同左	同左
同上	Ph	同左	同左	同左
同上・	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
同上		同左	同左	同左
同上	Ph	Н	Ph	Н
	同上同上	同上	同上	□上

(H-2)

化合物	Φ <sub>4</sub>	Φ5	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-501		₽h	同左	同左	同左
H-2-502	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-503	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-504	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-505	同上		同左	同左	同左
H-2-506	同上	-Ch	同左	同左	同左
H-2-507	同上		同左	同左	同左
H-2-508	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-509	同上	1-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-510	同上	$-\sqrt{s}$ $-\sqrt{s}$ $-\text{CH}_3$	同左	同左	同左
H-2-511	同上	SPh	同左	同左	同左
H-2-512	同上		同左	同左	同左
H-2-513	同上	-	同左	同左	同左
H-2-514	同上		同左	同左	同左

(H-2)

•	•	·			
化合物	$\Phi_4$	Φ <sub>5</sub>	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-515		-{-N-(Ph)₂	同左。	同左	同左
H-2-516	同上		同左	同左	同左
H-2-517	同上	- Ph	同左	同左	同左
H-2-518	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-2-519	同上		同左	何左	同左
H-2-520	同上	Ph	Н	Ph	H
H-2-521		S Ph	同左	同左	同左
H-2-522	$-\sqrt{s}$	Ph Ph	同左	同左	同左

(H-2)

	<del></del>	<del></del>			
化合物	Φ <sub>4</sub>	Φ <sub>5</sub>	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-601		}– }– }–	同左	同左	同左
H-2-602	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-603	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-604	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-605	同上	Ph	同左	同左	同左
H-2-606	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
H-2-607	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-2-608	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-609	同上	$-\sqrt[3]{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
H-2-610	同上	SPh	同左	同左	同左
H-2-611	同上	-\(\s\)-\(\s\)-\(\s\)	同左	同左	同左
H-2-612	同上		同左	同左	同左
H-2-613	同上	-(_N-(_N	同左	同た	同左

(H-2)

化合物	Φ4	Φ <sub>5</sub>	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-614		$N-(Ph)_2$	同左	同左	同左
H-2-615	同上		同左	同左	同左
H-2-616	同上	-CS Ph	同左	同左	同左
H-2-617	同上		同左	同左	同左
H-2-618	同上		同左	同左	同左
H-2-619	同上	Ph	Н	Ph	Н

(H-2)

•		•		•	
化合物	$\Phi_{4}$	Φ <sub>5</sub>	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-701 -		<b>&gt;</b> Ph	同左	同左	同左
H-2-702	同上	0-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-703	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-704	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-705	同上		同左	同左	同左
H-2-706	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
H-2-707	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-2-708	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-709	同上	$ \mathbb{Z}_{S}$ $\mathbb{Z}_{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
H-2-710	同上	Ph	同左	同左	同左
H-2-711	同上	$\sqrt{s}\sqrt{s}$	同左	同左	同左
H-2-712	同上		同左	同左	同左
H-2-713	同上	-{_N-{_N	同た	阿左	同花

(H-2)

				·	
化合物	Φ <sub>4</sub>	Φ5	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-714 -{		⊢	同左	同左	同左
H-2-715	同上		同左	同左	同左
H-2-716	同上	√ <sub>S</sub> Ph	同左	同左	同左
H-2-717	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-2-718	同上		同左	同左	同左
H-2-719	同上	Ph	Н	Ph	Н
H-2-720 -{		Ph	Ph	Ph	Ph

/T 1	· ^\
ın	-2)

化合物	Φ <sub>4</sub>	Φ <sub>5</sub>	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-801	O N J P	Ph	同左	同左	同左
H-2-802	同上	<b>ウピフェニリル</b>	同左	同左	同左
H-2-803	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-804	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-2-805	同上	-{->-Ph	同左	同左	同左
H-2-806	同上		同左	同左	同左
H-2-807	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-2-808	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-2-809	同上	$-\sqrt[4]{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
H-2-810	同上	SPh	同左	同左	同左
H-2-811	同上		同左	同左	同左
H-2-812	同上		同左	同左	同左
H-2-813	同上		同た	[n]/ <sub>c</sub> ;	间位

(H-2)

化合物	Φ4	Φ5	Φ <sub>6</sub>	Φ <sub>7</sub>	Φ8
H-2-814	N Ph	-√_N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-2-815	同上		同左	同左	同左
H-2-816	同上	-\(\s\)-Ph	同左	同左	同左
H-2-817	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-2-818	同上		同左	同左	同左
H-2-819	同上	Ph	Н	Ph	Н
H-2-820	N Ph	Ph	同左	同左	同左

$$\Phi_{11}$$
 $N$ 
 $\Phi_{10}$ 
 $\Phi_{13}$ 
 $N$ 
 $\Phi_{9}$ 
 $N$ 
 $\Phi_{15}$ 
 $\Phi_{12}$ 
 $\Phi_{14}$ 
 $\Phi_{14}$ 
 $\Phi_{10}$ 

(H-3)

化合物	Φ9	Φ10	Φιι	Φ <sub>12</sub>	Φ <sub>13</sub>	Φ <sub>14</sub>	Φ15
H-3-1	<b>-</b>	Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-2	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-3	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-4`	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-5	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-6	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-7	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左.	同左
H-3-8	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-9	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-10	同上	$-\sqrt{s}$ Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-11	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-12	同上		同左	同左	同左	同た	同左
H-3-13	同上	$-\langle \rangle$	同左	同左	. 同た	同左	同左

(H-3)

化合物	Φ9	Φ <sub>10</sub>	Φιι	Φ <sub>12</sub>	Ф <sub>13</sub>	Φ <sub>14</sub>	Ф15
H-3-14		-N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-15	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-16	同上	- S Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-17	同上一	N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-18	同上 -		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-19	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph	Н
H-3-20	同上	-NPh <sub>2</sub>	н⊣	Ni	Ph₂ H —⟨	NF	Ph <sub>2</sub> H

(H-3)

化合物	Ф9	Φ10	Φ11	Φ <sub>12</sub>	Φ <sub>13</sub>	Φ <sub>14</sub>	Φ <sub>15</sub>
H-3-101 -		Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-102	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-103	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-104	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-105	同上	Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-106	同上	Ph Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-107	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-108	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-109	同上		同左	同左	同左	同左。	同左
H-3-110	同上	SPh	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-111	同上		同左	同左	同左	同东	同左
H-3-112	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-113	同上	-\_N-\_N	同左	同左	何况:	同花	同左

 化合物	Φ9	Φ <sub>10</sub>	Φ11	Φ <sub>12</sub>	Φ <sub>13</sub>	Φ <sub>14</sub>	Φι5
	X-	N- (Ph) <sub>2</sub>			 同左	<del></del>	
H-3-114		)	四左	旧丘	叩丘	问左	同左
H-3-115	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-116	同上	-CPh	同左	同左	同左	同左	同左
11 0 317	F1 (	~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~	<b>=</b> +	<b>=</b> +	<b>9</b> +	<b>=</b> +	
H-3-117	同上一一	N-(Ph) <sub>2</sub>	旧左	四左	四左	旧生	四左
77 0 110			=4	= <i>+</i>			=-
H-3-118	同上 -		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-119	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph	Н

		·			· ·		
化合物	Φ9	Φ <sub>10</sub>	Φ11	Φ <sub>12</sub>	Φ <sub>13</sub>	Φ <sub>14</sub>	Φ <sub>15</sub>
H-3-201		} } Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-202	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-203	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-204	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
н-3-205	同上	- <b>(</b> )-Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-206	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-207	同上	Ph Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-208	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-209	同上	SCH3	同左	同左	同左	同左	同左
H-3 <b>-</b> 210	同上	S Ph	同左	同左	同左	同东.	间左
H-3-211	同上		同左	同左	间左	同先	同左
H-3-212	同上		同左	同左	商店	间左	同左
H-3-213	同上	-(_N	同た	一同左	国花	固花	同左

化合物	Φ9	Φ <sub>10</sub>	$\Phi_{II}$	Φ <sub>12</sub>	Φ <sub>13</sub>	Φ14	Φ <sub>15</sub>
H-3-214		N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-215	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-216	同上	√ <sub>S</sub> Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-217	同上 一	N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-218	同上 <del>-</del>		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-219	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph	Н

(H-3)

化合物	Ф9	Φ <sub>10</sub>	Φ11	Φ12	Φι3	Φ <sub>14</sub>	Φ <sub>15</sub>
H-3-301		Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-302	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-303	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-304	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-305	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-306	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-307	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-308	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-309	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-310	同上	S Ph		同左	同左	同左	间左
H-3-311	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-312	同上		同左	同左	同左	問起	同左
н-3-313	同上	-\_N-\_N	同左	间左	同だ	同花	<b>柯左</b>

(H-3)

化合物	Φ9	Φ <sub>10</sub>	Φιι	Φ12	Φ <sub>13</sub>	Φ <sub>14</sub>	Φ <sub>15</sub>
H-3-314		→ N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-315	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-316	同上	-\(\s\)-Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-317	同上 一	N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-318	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-319	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph	Н

(H-3)

化合物	Ф9	Φ <sub>10</sub>	Φιι	Φ12	Φ <sub>13</sub>	Φ <sub>14</sub>	Φ <sub>15</sub>
H-3-401		<b>}</b> - Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-402	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-403	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-404	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-405	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-406	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-407	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-408	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-409	同上	$\text{CH}_{\text{S}}\text{CH}_{\text{3}}$	同左	同左	同左	同左	间左
H-3-410	同上	In  Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-411	同上		同左	同た	同左	同左	同左
H-3-412	同上		同左	同左	同左	间左	问左
H-3-413	同上	-(_N-(_N	同た	同左	同方:	同花	岡左

化合物	Ф9	Φ <sub>10</sub>	Φ11	Φ <sub>12</sub>	Φι3	Φ <sub>14</sub>	Φ <sub>15</sub>
H-3-414		> - ⟨Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-415	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-416	同上	Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-417	同上	N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-418	同上 -		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-419	同上	Ph	Н	Ph <sup>.</sup>	Н	Ph.	Н

(H-3)

化合物	$\Phi_9$	Φ <sub>10</sub>	Φιι	Φ <sub>12</sub>	Φ13	Φ <sub>14</sub>	Φ15
H-3-501		_s Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-502	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-503	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-504	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-505	同上	- <b>Ph</b>	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-506	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-507	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-508	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-509	同上	$  _{S}$ $ _{S}$ $ _{CH_{3}}$	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-510	同上	S Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-511	同上		同左	同左	同た	同左	同左
H-3-512	同上		同左	. 同左	同尼	同左	问左
H-3-513	同上		同左	同左	同た	間紅	同年

(H-3)

化合物	Ф9	Φ10	Φ11	Φι2	Φ <sub>13</sub>	Φ <sub>14</sub>	Φ <sub>15</sub>
H-3-514		-√N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-515	同上		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-516	同上	-\s\-Ph	同左	同左	同左	同左	同左
H-3-517	同上 一	N-(Ph) <sub>2</sub>	2 同左	同左	同左	同左	同左
H-3-518	同上一个		同左	同左	同左	同左	同左
H-3-519	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph	H
H-3-520	0 0 0°Q	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph

(H-4)

化合物	Φ <sub>16</sub>	化合物	Φ <sub>16</sub>
H-4-1	Ph	H-4-14	$-\sqrt{N-(Ph)_2}$
H-4-2	o-ピフェニリル	H-4-15	
H-4-3	m-ピフェニリル	H-4-16	S_Ph
H-4-4	p-ピフェニリル	H-4-17	
H-4-5		H-4-18	
H-4-6			
	Ph	H-4-20	Н
H-4-7		H-4-21	-CH <sub>3</sub>
H-4-8	2-ナフチル	H-4-22	-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
H-4-9	_{_bCH₃	H-4-23	-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
	's' 's' 's'	H-4-24	−C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>
H-4-10	S Ph	H-4-25	SPh
H-4-11	$-\sqrt{s}$	H-4-26	
H-4-12	-	H-4-27	-NPh <sub>2</sub>
H-4-13	-{_N-{_N	H-4-28	Ph

	-	_	L
ᆫ			٦

(H-5)	
化合物	Φ <sub>17</sub>
H-5-10	
H-5-11	
H-5-12	
H-5-13	
H-5-14	
H-5-15	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>
H-5-16	
H-5-17	
H-5-18	

$$\Phi_{19}$$
 $\Phi_{20}$ 
 $\Phi_{21}$ 
(H-6a)

$$\Phi_{19}$$
 $\Phi_{20}$ 
 $\Phi_{21}$ 
(H-6b)

$$\Phi_{19}$$

$$\Phi_{20}$$

$$\Theta_{21}$$

$$(H-6c)$$

(H-6) [H-6a~H-6cにおいて同じ組合せ;以下の(H-6)にて同じ]

			•
化合物	Φ <sub>19</sub>	Ф <sub>20</sub>	Φ <sub>21</sub>
H-6-1	Ph	同左	
H-6-2	o-ピフェニリル	同左	同上
H-6-3	m-ピフェニリル	同左	同上
H-6-4	<b>ロ</b> ーピフェニリル	同左	同上
H-6-5	-C-Ph	同左	同上
H-6-6	-C-Ph	同左	同上
H-6-7	Ph_	同左	同上
H-6-8	2-ナフチル	同左	同上
H-6-9	$-\sqrt{S}$ CH3	同左	同上
H-6-10	S Ph	同左	同上
H-6-11	$-\left( \sum_{s}\right) -\left( \sum_{s}\right) = \left( \sum_{s}\right) -\left( \sum_{s}\right) -\left( \sum_{s}\right) = \left( \sum_{s}\right) -\left( \sum_{s}\right) = \left( \sum_{s}\right) -\left( \sum_{s}\right) -\left( \sum_{s}\right) = \left( \sum_{s}\right) -\left( \sum_{s}\right) -$	同左	同上
H-6-12		同左	同上
H-6-13		同左	同上

(H-6)

化合物	Φ <sub>19</sub>	Φ <sub>20</sub>	Φ <sub>21</sub>
H-6-14	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	
H-6-15		同左	同上
H-6-16	√s Ph	同左	同上
H-6-17	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同上
H-6-18		同左	同上
H-6-19	Ph	Н	同上

(H-6)

化合物	Φ19	Φ <sub>20</sub>	Φ <sub>21</sub>
H-6-101	Ph	同左	$\bigcirc$
H-6-102	o-ピフェニリル	同左	同上
H-6-103	m-ピフェニリル	同左	同上
H-6-104	p-ピフェニリル	同左	同上
H-6-105	-C-Ph	同左	同上
H-6-106	-CPPh	同左	同上.
H-6-107	-Ph	同左	同上
H-6-108	2-ナフチル	同左	同上
H-6-109	S CH <sub>3</sub>	同左	同上
H-6-110	S Ph	同左	间上
H-6-111		同左	同上:
H-6-112		同左	同止
H-6-113	-(_N-(_N	同名:	<b>6</b>   L:

(H-6)

化合物	Φ <sub>19</sub>	Φ <sub>20</sub>	Φ21
H-6-114	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	<u></u>
H-6-115		同左	同上
H-6-116	Ph	同左	同上
H-6-117	-{_N- (Ph)₂	同左	同上
H-6-118		同左	同上
H-6-119	Ph	Н	同上
			•

(H-6)

· · ·			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
化合物	Φ <sub>19</sub>	Φ <sub>20</sub>	Φ <sub>2ι</sub>
H-6-201	Ph	同左	Ph
H-6-202	o-ピフェニリル	同左	同上
H-6-203	m-ピフェニリル	同左	同上
H-6-204	p-ピフェニリル	同左	同上
H-6-205	Ph	同左	同上
H-6-206	-Ph	同左	同上
H-6-207	-\rightarrow Ph	同左	同上
H-6-208	2-ナフチル	同左	同上
H-6-209	√ <sub>S</sub> CH₃	同左	同上
H-6-210	- S-Ph	同左	同上:
H-6-211		同左	同上
H-6-212		同左	FI 1:
H-6-213	-\( \)_N \( \)_N	同左	hij 1:

(H-6)

化合物	Φ <sub>19</sub>	Ф <sub>20</sub>	Φ <sub>21</sub>
H-6-214	--N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph
H-6-215		同左	同上
H-6-216	-\(\s\)-Ph	同左	同上
H-6-217	$ N-(Ph)_2$	同左	同上
H-6-218		同左	同上
H-6-219	Ph	Н	同上

(H-6)

化合物	Φ <sub>ι9</sub>	Ф20	Φ <sub>21</sub>
H-6-301	Ph	同左	Ph S S
H-6-302	o-ピフェニリル	同左	同上
H-6-303	m-ピフェニリル	同左	同上
H-6-304	p-ピフェニリル	同左	同上
H-6-305		同左	同上
H-6-306		同左	同上
H-6-307		同左	同上
H-6-308	2-ナフチル	同左	同上
H-6-309	_{S}_CH₃	同左	同上
H-6-310	S Ph	同左	间上
H-6-311		同左	间 [:
H-6-312		同左	间比
H-6-313	-(_N (_N	同左	ld 1:

化合物	Φ <sub>19</sub>	Φ <sub>20</sub>	Φ <sub>21</sub>
H-6-314	-\(\bigs_N- (Ph)_2	同左	Ph S
H-6-315		同左	同上
H-6-316	-\(\s\)_Ph	同左	同上
H-6-317	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同上
H-6-318		同左	同上
H-6-319	Ph	Н	同上

(H-6)

 化合物	Φ <sub>19</sub>	Ф <sub>20</sub>	- Φ <sub>21</sub>
H-6-401	Ph	同左	Ph-
H-6-402	o-ピフェニリル	同左	同上
H-6-403	m-ピフェニリル	同左	同上
H-6-404	p-ピフェニリル	同左	同上
H-6- <b>4</b> 05		同左	同上
H-6-406		同左	同上
H-6-407	-Ph	同左	同上
H-6-408	2-ナフチル	同左	同上
H-6-409	S CH <sub>3</sub>	同左	<b>间上</b>
H-6-410	- S-Ph	同左	[리 <u>[</u>
H-6-411	-(s)-(s)-(s)-(s)-(s)-(s)-(s)-(s)-(s)-(s)	同左	[ <del>8</del> ] (-
H-6-412		同左	问 i:
H-6-413		同左	लि 1:

	·		<u> </u>
化合物	Φ <sub>19</sub>	Φ20	Φ21
·	·		
H-6-414		同左	Ph
H-6-415		同左	同上
H-6-416	Ph	同左	同上
H-6-417	-\_\_\-\\-\\-\\-\\\-\\\\-\\\\\\\\\\\\\	同左	同上
H-6-418		同左	同上
H-6-419	Ph	Н	同上

(H-6)

<u> </u>			
化合物	Φ <sub>19</sub>	Φ <sub>20</sub>	Φ21
H-6-501	Ph	同左	
H-6-502	o-ピフェニリル	同左	同上
H-6-503	m-ピフェニリル	同左	同上
H-6-504	p-ピフェニリル	同左	同上
H-6-505	-Ph	同左	同上
H-6-506	-Ph	同左	同上
H-6-507	-\(\)Ph	同左	同上
H-6-508	2-ナフチル	同左	同上
H-6-509	_{s}scн₃	同左	同上
H-6-510	- S-Ph	同左	间比
H-6-511		同左	间上。
H-6-512		同左	同 (:
H-6-513	-(_N-(_N	同左	· 同 l:

化合物	Φ <sub>19</sub>	Φ <sub>20</sub>	Φ <sub>21</sub>
			•1
H-6-514	-√N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	
H-6-515		同左	同上
H-6-516	√ <sub>S</sub> Ph	同左	同上
H-6-517	$-$ N- $(Ph)_2$	同左	同上
H-6-518		同左	同上
H-6-519	Ph	Н	同上

(H-6)

		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
化合物	Φ <sub>19</sub>	Ф <sub>20</sub>	Φ <sub>21</sub>	
H-6-601	Ph	同左		
H-6-602	o-ピフェニリル	同左	同上	
H-6-603	m-ピフェニリル	同左	同上	
H-6-604	p-ピフェニリル	同左	同上	
H-6-605		同左	同上	
H-6- <b>60</b> 6	-Ph	同左	同上	
H-6-607	-Ph	同左	同上	
H-6-608	2-ナフチル	同左	同上	
H-6-609		同左	同上	
H-6-610	SPh	同左	同上	
H-6-611		同左	<b>ើ !</b> .	
H-6-612		同左	<b>尚</b> 七	
H-6-613		同左	64 l:	

化合物	Φ <sub>19</sub>	Φ <sub>20</sub>	$\Phi_{21}$
H-6-614	-√N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	
H-6-615		同左	同上
H-6-616	Ph	同左	同上
H-6-617		同左	同上
H-6-618		同左	同上
H-6-619	Ph	Н	同上

(H-6)

化合物	Φ <sub>19</sub>	Φ <sub>20</sub>	Φ21
H-6-701	Ph	同左	
H-6-702	o-ピフェニリル	同左	同上
H-6-703	m-ピフェニリル	同左	同上
H-6-704	pーピフェニリル	同左	同上
H-6-705	- <b>\_</b> Ph	同左	同上
H-6-706	-Ph	同左	同上
H-6-707	-Ph	同左	同上
H-6-708	2-ナフチル	同左	简.h.
H-6-709	$ \sqrt{s}$ $-$ CH $_3$	同左	同上
H-6-710	-Cs-Ph	同左	间上
H-6-711		同左	间北
H-6-712		问左	1 <b>4</b> t.
H-6-713		何在	ाति ।:

				_	١
ŧ	-	4•	-1	h	

化合物	Φ19	Φ <sub>20</sub>	Φ21
H-6-714	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	
H-6-715		同左	同上
H-6-716	Ph	同左	同上
H-6-717	-N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同上
H-6-718		同左	同上
H-6-719	Ph	н	同上

/-		^\
11		<b>(</b> 1)
u	1-	w

(H-6) 化合物	Φ19	Φ <sub>20</sub>	Φ <sub>21</sub>
H-6-801	Ph	同左	N Ph
н-6-802	o-ピフェニリル	同左	同上
H-6-803	m-ピフェニリル	同左	同上
H-6-804	p-ビフェニリル	同左	同上
H-6-805		同左	同上
H-6-806	—————Ph	同左	同上
H-6-807	-Ph	同左.	同上
H-6-808	2-ナフチル	同左	同上
H-6-809	-	同左	同上
H-6-810	SPh	同左	同上
H-6-811		同左	(ii) 1:
H-6-812		同左	जि !:
H-6-813	-(_N _N	同左	Ыt

(H-6)

化合物	Φ <sub>19</sub>	Φ <sub>20</sub>	Φ21
H-6-814	$-\sqrt{-N-(Ph)_2}$	同左	N, Ph
H-6-815		同左	同上
H-6-816	Ph	同左	同上
H-6-817	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同上
H-6-818		同左	同上
H-6-819	Ph	H	同上
H-6-820	Ph	Ph	ON Ph

$$\Phi_{26}$$
 $N - \Phi_{22} - N$ 
 $(H-7a)$ 

$$\Phi_{26}$$
 $N-\Phi_{22}-N$ 
(H-7b)

$$\Phi_{26}$$
 $N - \Phi_{22} - N$ 
 $(H-7c)$ 

$$\Phi_{26}$$
 $N-\Phi_{22}-N$ 
 $(H-7d)$ 

$$\Phi_{26}$$
 $N - \Phi_{22} - N$ 
 $(H-7e)$ 

(H-7) [H-7a~H-7eにおいて同じ組合せ;以下の(H-7)にて同じ]

化合物	Ф <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Ф <sub>24</sub>	Φ <sub>25</sub>	Ф <sub>26</sub>
H-7-1	-(_>	Ph	同左	同左	同左
H-7-2	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-3	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-4	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-5	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-7-6	同上	-Ch-Ph	同左	同左	同左
H-7-7	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-7-8	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-7-9	同上	$-\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
H-7-10	同上	- S-Ph	同左	同左	同左
H-7-11	同上		同左	同左	同左
H-7-12	同上		同左	同左	同左
H-7-13	同上	-NN	同左	同左	同左

(H-7)

化合物	Φ <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Ф24	Ф25	Ф <sub>26</sub>
H-7-14		-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-15	同上		同左	同左	同左
H-7-16	同上	Ph	同左	同左	同左
H-7-17	同上		同左	同左	同左
H-7-18	同上		同左	同左	同左
H-7-19	同上	Ph	Н	Ph	Н

(H-7)

化合物	Φ <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Ф <sub>24</sub>	Φ <sub>25</sub>	Φ <sub>26</sub>
H-7-101		_ Ph	同左	同左	同左
H-7-102	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-103	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-104	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-105	同上		同左	同左	同左
H-7-106	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
H-7-107	同上	Ph	同左	同左	同左
H-7-108	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-7-109	同上	$-\sqrt[3]{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
H-7-110	同上	S Ph	同左	同左	同左
H-7-111	同上		同左	同左	同左
H-7-112	同上		同左	同左	同左
H-7-113	同上		同左	[ii]/ <u>i:</u>	同层

(H-7)

•	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			·	
化合物	Φ <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Ф24	Φ <sub>25</sub>	Φ <sub>26</sub>
H-7-114	~ <u></u>	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-115	同上		同左	同左	同左
H-7-116	同上	Ph	同左	同左	同左
H-7-117	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-118	同上		同左	同左	同左
H-7-119	同上	Ph	Н	Ph	Н

(H-7)

化合物	Φ <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Φ <sub>24</sub>	Φ <sub>25</sub>	Φ <sub>26</sub>
H-7-201	_(s)_	Ph	同左	同左	同左
H-7-202	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-203	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-204	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-205	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
H-7-206	同上		同左	同左	同左
H-7-207	同上	-CPh	同左	同左	同左
H-7-208	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-7-209	同上	$\mathcal{L}_{S}$ $\mathcal{L}_{S}$ $\mathcal{L}_{CH_3}$	同左	同左	同左
H-7-210	同上	SPh	同左	同左	同左
H-7-211	同上		同左	同左	同左
H-7-212	同上		同左	同左	同左
H-7-213	同上	-\_N-\_N	同点	同左	同花

(H-7)

化合物	Ф <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Φ <sub>24</sub>	Φ25	Φ <sub>26</sub>
H-7-214	_{s}_	-√_N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-215	同上		同左	同左	同左
H-7-216	同上	Ph	同左	同左	同左
H-7-217	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-218	同上		同左	同左	同左
H-7-219	同上	Ph	Н	Ph	Н

(H-7)

化合物	Ф <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Ф <sub>24</sub>	Ф25	Φ <sub>26</sub>
H-7-301		Ph	同左	同左	同左
H-7-302	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-303	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-304	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-305	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
H-7-306	同上 .	→ Ph	同左	同左	同左
H-7-307	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-7-308	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-7-309	同上	$-\sqrt{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
H-7-310	同上	SPh	同左	同左	同左
H-7-311	同上	$-\sqrt{s}$	同左	同左	同左
H-7-312	同上		同た	同左	同左
H-7-313	同上	-\(\bigcirc_{N}\)	同是。	固た	同左

(H-7)

化合物	Φ22	Φ <sub>23</sub>	Φ <sub>24</sub>	Φ <sub>25</sub>	Φ <sub>26</sub>
Н-7-314		$-\sqrt{N-(Ph)_2}$	同左	同左	同左
H-7-315	同上		同左	同左	同左
H-7-316	同上	Ph	同左	同左	同左
H-7-317	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-318	,同上		同左	同左	同左
H-7-319	同上	Ph	H	Ph	Н

(H-7)

化合物	Φ <sub>22</sub>	Ф <sub>23</sub>	Φ <sub>24</sub>	Φ <sub>25</sub>	Ф26
H-7-401		Ph	同左	间左	同左
H-7-402	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-403	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-404	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-405	同上		同左	同左	同左
H-7-406	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
H-7-407	同上	Ph Ph	同左	同左	同左
H-7-408	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-7-409	同上	$\sqrt{s}$ $\sqrt{s}$ $cH_3$	同左	同左	同左
H-7-410	同上	√S Ph	同左	同左	同左
H-7-411	同上		同左	同左	同左
H-7-412	同上		同た	间左	间左
H-7-413	同上		問在	同花	固花

(H-7)

•			_		
化合物	Φ <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Ф24	Φ <sub>25</sub>	Φ <sub>26</sub>
H-7-414		- <b>⟨</b> _>-N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-415	同上		同左	同左	同左
H-7-416	同上	Ph	同左	同左	同左
H-7-417	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-418	同上		同左	同左	同左
H-7-419	同上	Ph	H	Ph	Н
H-7-420	8	⊢ Ph	同左	同左	同左
H-7-421		Ph	同左	同左	同左

(H-7)

化合物	Φ <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Φ <sub>24</sub>	Φ <sub>25</sub>	Φ <sub>26</sub>
H-7-501		}− Ph	同左	同左	同左
H-7-502	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-503	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-504	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-505	同上		同左	同左	同左
H-7-506	同上		同左	同左	同左
H-7-507	同上	-Ch	同左	同左	同左
H-7-508	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-7-509	同上	S CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
H-7-510	同上	S Ph	同左	同左	同左
H-7-511	同上	$-\sqrt{s}$	同左	同左	同左
H-7-512	同上		同左	同左	同左
H-7-513	同上		同定	何Æ	固程

(H-7)

化合物	Φ <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Φ <sub>24</sub>	Φ <sub>25</sub>	Ф <sub>26</sub>
H-7-514		-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-515	同上		同左	同左	同左
H-7-516	同上	-\s\-Ph	同左	同左	同左
H-7-517	同上一	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-518	同上 -		同左	同左	同左
H-7-519	同上	Ph	Н	Ph	Н

(H-7)

化合物	Φ <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Φ <sub>24</sub>	Ф25	Ф26
H-7-601		- Ph	同左	同左	同左
H-7-602	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-603	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-604	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	冏左
H-7-605	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-7-606	同上	→ Ph	同左	同左	同左
H-7-607	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-7-608	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-7-609	同上	$ \mathbb{Z}_{S}$ $\mathbb{Z}_{CH_3}$	同左	同左	同左
H-7-610	同上	S Ph	同左	同左	同左
H-7-611	同上	$-\sqrt{s}$	同左	同た	间左
H-7-612	同上		同左	间左	同左
H-7-613	同上		同だ。	间/元	间定

(H-7)

化合物	Φ22	Ф23	Φ <sub>24</sub>	Ф25	Φ <sub>26</sub>
H-7-614		-√-N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-615	同上		同左	同左	同左
H-7-616	同上	S_Ph	同左	同左	同左
H-7-617	同上 <del>-</del>	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-618	同上		同左	一同左	同左
H-7-619	同上	Ph	H.	Ph	, н

(H-7)

化合物	Φ <sub>22</sub>	Φ <sub>23</sub>	Φ <sub>24</sub>	Φ <sub>25</sub>	Ф26
H-7-701		<b>)</b> - Ph	同左	同左	同左
H-7-702	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-703	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-704	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-705	同上		同左	同左	同左
H-7-706	同上 .	-Ph	同左	同左	同左
H-7-707	同上	-\rightarrow Ph	同左	同左	同左
H-7-708	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-7-709	同上	$-\sqrt[3]{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
H-7-710	同上	SPh	同左	同左	同左
H-7-711	同上		同左	同た	同左
H-7-712	同上		同左	岡左	间左
H-7-713	同上	- <n< td=""><td>同た</td><td>间/点</td><td>岡花</td></n<>	同た	间/点	岡花

(H-7)

化合物	Ф22	Φ <sub>23</sub>	Ф <sub>24</sub>	Ф25	Φ <sub>26</sub>
H-7-714 -		→	同左	同左	同左
H-7-715	同上		同左	同左	同左
H-7-716	同上	S Ph	同左	同左	同左
H-7-717	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
H-7-718	同上		同左	同左	同左
H-7-719	同上	Ph	Н	Ph	Н

۱

(H-7)	····				
化合物	Φ <sub>22</sub>	Ф <sub>23</sub>	Ф24	Φ <sub>25</sub>	Ф26
H-7-801	N Ph	Ph	同左	同左	同左
H-7-802	"同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-803	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-804	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
H-7-805	同上	- <b>\_</b> Ph	同左	同左	同左
H-7-806	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-7-807	同上	-Ph	同左	同左	同左
H-7-808	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
H-7-809	同上	-	同左	同左	同左
H-7-810	同上	SPh	同左	同左	同左
H-7-811	同上	$-\sqrt{s}$	同左	同柱	同左
H-7-812	同上 ·		同左	同左	同左
H-7-813	同上	-{_N-{_N	同だ	间况	同尼

(H-7)

<sub>25</sub> Φ <sub>26</sub>
·
左 同左
h H
7

$$\Phi_{28}$$
 $\Phi_{28}$ 
 $\Phi_{30}$ 
 $\Phi_{29}$ 
 $\Phi_{31}$ 
 $\Phi_{31}$ 
 $\Phi_{31}$ 
 $\Phi_{30}$ 

(H-8)

化合物	Φ <sub>27</sub>	Ф28	Ф29	Ф30	Ф31
H-8-1	Ph	同左	同左	同左	<b>\_</b>
H-8-2	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-3	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-4	pーピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-5		同左	同左	同左	同上
H-8-6		同左	同左	同左	同上
H-8-7		同左	同左	同左	同上
H-8-8	2-ナフチル	同左	同左	同左	同上
H-8-9	√S CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左	同上
H-8-10	- S Ph	同左.	同左	同左	同上
H-8-11		同左	同左	间左	同上.
H-8-12		同左	伺左	同左	同士:
H-8-13	-(_N-(_N	同左	同定	简先。	Fd 1:

化合物 	Ф <sub>27</sub>	Ф <sub>28</sub>	Ф <sub>29</sub>	Φ30	Φ31
H-8-14	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	<del>_</del>
H-8-15		同左	同左	同左	同上
H-8-16	-\(\s\)_Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-17	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同上
H-8-18		同左	同左	同左	同上
H-8-19	Ph	Н	Ph	Н	同上

(H-8)

//. A #4-			<u> </u>	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
化合物 ——————	Φ <sub>27</sub>	Φ <sub>28</sub>	Φ <sub>29</sub>	Φ30	Φ31
H-8-101	Ph	同左	同左	同左	
H-8-102	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-103	m-ピフェニリル 。	同左	同左	同左	同上
H-8-104	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-105	-Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-106	-O-O	同左	同左	同左	间上
H-8-107	Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-108	2-ナフチル	同左	同左	同左	问上
H-8-109	_{S}_CH3	同左	同左	同左	同上
H-8-110	$-\sqrt{s}$ Ph	同左	同左	同左	闭上
H-8-111		同左	同た	同柱	可止
H-8-112		同左	同た	商星	hij 1:
H-8-113	-{_N-{_N	同左	同紀	简亮	ld 1:

化合物	Φ <sub>27</sub>	Ф28	Ф29	Ф30	Φ <sub>31</sub>
H-8-114	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	
H-8-115		同左	同左	同左	同上
H-8-116	- Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-117	-{	同左	同左	同左	同上
H-8-118		同左	同左	同左	同上
H-8-119	Ph	H	Ph	Н	同上

(H-8)

				•	
化合物	Φ27	Ф28	Φ29	Ф30	Φ31
H-8-201	Ph	同左	同左	间左 P	$h I_s $
H-8-202	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-203	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-204	pーピフェニリル	同左	同左	同左	间上
H-8-205	-C-Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-206		同左	同左	同左	同上
H-8-207	-Ph	同左	同左	同左	同.t.
H-8-208	2-ナフチル	同左	同左	同左	同上
H-8-209	$-\sqrt{s}$ $-\sqrt{s}$ $-cH_3$	同左	同左	同左	同上
H-8-210	SPh	同左	同左	同左	同上
H-8-211		同左.	同左	同人:	简上
H-8-212		同左	同左	间况	<b>जि !:</b>
H-8-213	-{_N	同左	间左	同况。	•

_		<del></del>			·	
_	化合物	Φ <sub>27</sub>	Ф28	Φ29	Ф30	Φ31
	H-8-214	-√_N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	Ph
	H-8-215		同左	同左	同左	同上
	H-8-216	-\(\sigma_S\)\_Ph	同左	同左	同左	同上
	H-8-217	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同上
	H-8-218		同左	同左	同左	同上
	H-8-219	Ph	Н	Ph	H	同上

(H-8)

化合物	Ф <sub>27</sub>	Φ28	Φ29	Ф <sub>30</sub>	Φ <sub>31</sub>
H-8-301	Ph	同左	同左	同左 Ph	$\sqrt{s}$
H-8-302	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-303	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-304	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-305	-Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-306	-C-Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-307	-CPh	同左	同左	同左	间上
H-8-308	2-ナフチル	同左	同左	同左	间上
H-8-309	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左	同上
H-8-310	SPh	同左	同左	同左	同 l:
H-8-311		同左	同左	同左	同比
H-8-312		同左	同左	同左	64 t:
H-8-313	-{_N-{_N	同左	同点	同花	64 t:

(H-8)

化合物	Φ <sub>27</sub>	Ф28	Φ <sub>29</sub>	Ф <sub>30</sub>	Φ <sub>31</sub>
H-8-314	$-\sqrt{\text{Ph}}$ $-\sqrt{\text{Ph}}$	同左	同左	同左,	$p_h \sqrt{s} \sqrt{s}$
H-8-315		同左	同左	同左	同上
H-8-316	√ <sub>S</sub> Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-317	- <b>(</b> Ph)₂	同左	同左	同左	同上
H-8-318		同左	同左	同左	同上
H-8-319	Ph	Н	Ph	H	同上

(H-8)

				•	•
化合物	Φ <sub>27</sub>	Ф <sub>28</sub>	Ф29	Ф30	Ф31
H-8-401	Ph	同左	同左	同左 PI	
H-8-402	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-403	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	闹上
H-8-404	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-405	-Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-406		同左	同左	同左	同上
H-8-407	-Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-408	2-ナフチル	同左	同左	同左	同上
H-8-409	CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左	间上
H-8-410	S Ph	同た	同左	同左	何上
H-8-411	S S	同左	同左	固定	间上
H-8-412		同左	同/正	同尼	[ii] 1:
H-8-413		同左	间左	同注:	64 ft.

(8-H)

化合物	Φ <sub>27</sub>	Ф28	Ф29	Ф30	Ф31
H-8-414	-√_>N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	Ph-
H-8-415		同左	同左	同左	同上
H-8-416	_{s} Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-417		同左	同左	同左	同上
H-8-418		同左	同左	同左	同上
H-8-419	Ph	·H	Ph .	Н	同上

(H-8)

				,	* *
化合物	Φ <sub>27</sub>	Φ <sub>28</sub>	Ф29	Ф <sub>30</sub>	Φ31
H-8-501	Ph	同左	同左	同尼	
H-8-502	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-503	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-504	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-505	-C-Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-506	→ Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-507	-Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-508	2-ナフチル	同左	同左	同左	同上
H-8-509		同左	同左	同左	同上
H-8-510	S Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-511		同左	同左	同左	同上
H-8-512		同左	同左	同だ	जि <b>!</b> :
H-8-513	-(_N -(_N	同左	同烷	固結	64 t:

(H-8)

化合物	Ф <sub>27</sub>	Ф28	Φ <sub>29</sub>	Φ <sub>30</sub>	Ф31
H-8-514	$-\sqrt{(Ph)_2}$	同左	同左	同左	
H-8-515		同左	同左	同左	同上
H-8-516	-√ <sub>S</sub> Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-517		同左	同左	同左	同上
H-8-518		同左	同左	同左	同上
H-8-519	Ph	Н	Ph	H.	同上

(H-8)

化合物	Φ <sub>27</sub>	Ф <sub>28</sub>	Ф29	Ф30	. Φ <sub>31</sub>
H-8-601	Ph	同左	同左	同左〔	1,1 <u>0</u>
H-8-602	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	间上
H-8-603	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-604	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-605	-C-Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-606	-Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-607	-CPh	同左	同左	同左	同上
H-8-608	2-ナフチル	同左	同左	同左	同上
H-8-609		同左	同左	同左	闹上
H-8-610	S	同左	同左	同左	间上.
H-8-611		同左	同左	同名	同上.
H-8-612		同左	同左	间花	· [4] [5]
H-8-613		同左	同/6	柯花	. 161 b.

(H-8)

化合物	Ф <sub>27</sub>	Ф28	Ф29	Φ <sub>30</sub>	Φ <sub>31</sub>
H-8-614	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左(	
H-8-615		同左	同左	同左	同上
H-8-616	S Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-617	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同上
H-8-618		同左	同左	同左	同上
H-8-619	Ph	Н	Ph	H	同上

(H-8)

	·				•
化合物	Φ <sub>27</sub>	Ф28	Ф29	Ф <sub>30</sub>	Φ31
Н-8-701	Ph	同左	同左	同左《	
H-8-702	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-703	m-ピフェニリル ·	同左	同左	同左	同上
H-8-704	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-705	Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-706	→ Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-707	-\(\)Ph	同左	同左	同左	间上
H-8-708	2-ナフチル	同左	同左	同左	同上
H-8-709	$ \left( S\right) - CH_{3}$	同左	同左	同左	同上
H-8-710	$-\sqrt{2}$ Ph	同左	同左	同左	데.L
H-8-711		同左	同左	同尤	同上
H-8-712		同左	同左	可是	何上
H-8-713	-(_N-(_N	同た	何左	何况。	同士

(H-8)

化合物 —————	Φ <sub>27</sub>	Ф28	Ф29	Φ <sub>30</sub>	Φ <sub>31</sub>
H-8-714	-√N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左《	
H-8-715	CCO	同左	同左	同左	同上
H-8-716	- Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-717		同左	同左	同左	同上
H-8-718		同左	同左	同左	同上
H-8-719	Ph	H	Ph	Н	同上

ı

/1	T	0)	
۱r	٦.	-n/	

(H-8)	·		•		
化合物	Φ <sub>27</sub>	Ф28	Ф29	Φ <sub>30</sub>	Φ <sub>31</sub>
H-8-801	Ph	同左	同左	同左	O N Ph
H-8-802	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-803	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-804	pーピフェニリル	同左	同左	同左	同上
H-8-805		同左	同左	同左	同上
H-8-806		同左	同左	同左	同上
H-8-807	-Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-808	2-ナフチル	同左	同左	同左	同上
H-8-809	√ <sub>S</sub> √ <sub>S</sub> → CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左	同上
H-8-810	$-\sqrt{s}$ Ph	同左	同左	同左	间上
H-8-811		同左	同左	间在	[6] I:
H-8-812		同左	同左	同花	Ю t.
H-8-813	-(-)-(-)-(-)-(-)-(-)-(-)-(-)-(-)-(-)-(-	同左	同在	间花	

化合物	Φ <sub>27</sub>	Φ <sub>28</sub>	Φ29	Ф30	Φ <sub>31</sub>
·					$\Diamond$
H-8-814	-√N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	N Ph
H-8-815	CCC	同左	同左	同左	同上
H-8-816	- Ph	同左	同左	同左	同上
H-8-817	- <b>(</b> Ph)₂	同左	同左	同左	同上
H-8-818		同左	同左	同左	同上
H-8-819	Ph	Н	Ph	H	同上

$$\Phi_{33}$$
 $\Phi_{32}$ 
 $\Phi_{34}$ 
 $\Phi_{37}$ 
 $\Phi_{35}$ 
 $\Phi_{36}$ 
 $(H-9)$ 

(H-9)

化合物	Ф37	Φ <sub>32</sub>	Ф33	Φ <sub>34</sub>	Ф35	Ф36
H-9-1	-(	Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-2	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-3	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H <del>-</del> 9-4	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-5	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-6	同上	-Charles Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-7	同上	Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-8	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左
H-9-9	同上	$-\sqrt{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-10	同上	- S-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-11	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-12	同上		同左	同东	同左	固定
H-9-13	同上	~~~~~	同左	间左	同症	同居

化合物	Ф37	Ф32	Ф33	Ф34	Φ35	Ф36
H-9-14	<b></b>	-\(\bigs_N- (Ph)_2	同左	同左	同左	同左
H-9-15	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-16	同上	-\(\s\)-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-17	同上	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-18	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-19	同上	Ph	Н	Ph	H·	Ph

(H-9)

化合物	Ф37	Φ <sub>32</sub>	Ф <sub>33</sub>	Φ <sub>34</sub>	. Ф <sub>35</sub>	Φ <sub>36</sub>
H-9-101	<del>-</del>	<b>&gt;</b> Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-102	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-103	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-104	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-105	同上	-C-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-106	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-107	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-108	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左
H-9-109	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-110	同上	$-\sqrt{s}$ Ph	同左	同左.	同左	同左
H-9-111	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-112	同上		同左	同左	同左	问左
H-9-113	同上	$-\langle N - \langle N \rangle$	同左	同九	同花	间况

化合物	Ф37	Φ <sub>32</sub>	Φ <sub>33</sub>	Φ <sub>34</sub>	Φ35	Ф36
H-9-114 —		(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-115	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-116	同上	-\(\s\)-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-117	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-118	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-119	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph

化合物	Ф37	Ф <sub>32</sub>	Ф <sub>33</sub>	Φ <sub>34</sub>	Φ35	Φ <sub>36</sub>
H-9-201	_{s}_	Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-202	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-203	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-204	同上	pーピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-205	同上	- <b>Ph</b>	同左	同左	同左	同左
H-9-206	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-207	同上	-\Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-208	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左
H <b>-</b> 9-209	同上	$-\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-210	同上	S S Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-211	同上		同左	同左	间左	同左
H-9-212	同上		同左	同左	问左	闷左
H-9-213	同上	-{_N-{_N	间左	同东	जिद्ध	同Æ

(H-9)

化合物	Φ <sub>37</sub>	Φ <sub>32</sub>	Ф33	Φ <sub>34</sub>	Φ <sub>35</sub>	Φ <sub>36</sub>
H-9-214	-{s}	-√-N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-215	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-216	同上	$\sqrt{\mathbb{S}}$ CH3	同左	同左	同左	同左
H-9-217	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左.
H-9-218	同上 <b>-</b>		同左	同左	同左	同左
H-9-219	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph

(H-9)

化合物	Ф37	Ф <sub>32</sub>	Ф <sub>33</sub>	Ф34	Φ <sub>35</sub>	Ф36
H-9-301	-(s)-(s	Ph Ph	同左	同左	问左	同左
H-9-302	同上	<b>○ピフェニリル</b>	同左	同左	同左	同左
H-9-303	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-304	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-305	同上	-C-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-306	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-307	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-308	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左
H-9-309	同上	$\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	问左	同左
H-9-310	同上	- S-Ph	同左	同左	间左	同左
H-9-311	同上		同左	同左	同层	间左
H-9-312	同上		同左	间方:	何况	间左
H-9-313	同上	-{= <sub>N</sub> -{= <sub>N</sub>	同左	同程	间况	何先

化合物	Ф <sub>37.</sub>	Ф <sub>32</sub>	Φ <sub>33</sub>	Ф <sub>34</sub>	Φ <sub>35</sub>	Ф36
H-9-314 -		-√_N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-315	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-316	同上	Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-317	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同生
H-9-318	同上 -		同左	同左	同左	同左
H-9-319	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph

(H-9)

化合物	Ф37	Ф32	Ф33	Φ <sub>34</sub>	Ф35	Φ <sub>36</sub>
H-9-401		Ph	同左	同左	间左	同左
H-9-402	同上	<b>ー</b> ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-403	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-404	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-405	同上	-C-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-406	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-407	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-408	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左
H-9-409	同上	√s CH₃	同左	同左	同左	同左
H-9-410	同上	-\s\_s\_Ph	同左	同左	间左	同左
H-9-411	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-412	同上			间在		同尼
H-9-413	同上	-{_N-{_N	同左	同名	同花	间花

————— 化合物		Φ.		Φ.	<u> </u>	
10070	Ф37	Ф <sub>32</sub>	Ф33	Ф <sub>34</sub>	Ф35	Ф36
H-9-414		-√_N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-415	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-416	同上	- Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-417	同上一	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-418	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-419	同上	Ph.	H	Ph	Н	Ph
H-9-420		Ph	同左	同左	同左	同左

(H-9)

化合物	Φ <sub>37</sub>	Φ <sub>32</sub>	Ф33	Φ <sub>34</sub>	Ф35	Ф36
H-9-501		Ph	同左	尚左	同左	同左
H-9-502	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-503	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-504	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-505	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-506	同上	-Christian Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-507	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-508	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左
H-9-509	同上	S CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-510	同上	- S-Ph	同左	同左	间左	同左
H-9-511	同上		同左	同左	商左	同左
H <del>-</del> 9-512	同上		同左	同在	同九	间左
H-9-513	同上	-{_N-(_N	同左	间左	同元:	固泥

	······································					
化合物 ————	Ф37	Ф <sub>32</sub>	Ф33	Ф34	Φ35	Ф36
H-9-514		- N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-515	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-516	同上	L <sub>S</sub> L <sub>Ph</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-517	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-518	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-519	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph

,				_	٠
ı	1	-	_	·u	1

化合物	Ф37	Ф <sub>32</sub>	Ф <sub>33</sub>	Ф <sub>34</sub>	Ф35	Ф36
H-9-601		♪ } Ph	同左	同左	间左	同左
H-9-602	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-603	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-604	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-605	同上	-C-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-606	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-607	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-608	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左
H-9-609	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-610	同上	L <sub>S</sub> L <sub>Ph</sub>	同左	同左.	同左	同左
H-9-611	同上	S	同左	同左	何左	同左
H-9-612				同た		同左
H-9-613	同上	-{_N-{_N	同左	间九	何春	国化

化合物	Φ <sub>37</sub>	Ф <sub>32</sub>	Ф33	Φ34	Φ35	Ф36
H-9-614		-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-615	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-616	同上	-\bigs_Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-617	同上 一	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-618	同上 -		同左	同左	同左	同左
H-9-619	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph

(H-9)

化合物	Ф37	Φ <sub>32</sub>	Ф33	Ф <sub>34</sub>	Φ35	Ф36
H-9-701 -		Ph	同左	同左	问左	同左
H-9-702	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-703	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-704	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-705	同上	Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-706	同上	-C-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-707	同上	-Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-708	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	同左
H-9-709	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-710	同上	$-\sqrt{s}$ Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-711	同上		同左	同去:	同左	间左
H-9-712	同上		同左	同た	何た	同左
H-9-713	同上	-{_N-{_N	何左	同左	何先	同是

化合物	Ф37	Ф32	Ф33	Ф <sub>34</sub>	Φ35	Φ <sub>36</sub>
H-9-714 -		(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-715	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-716	同上	√ <sub>S</sub> Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-717	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左	同左
H-9-718	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-719	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph

-	•	~ `
<i>!</i> L	4.	_U 1
۱.		31

化合物	Ф37	Φ <sub>32</sub>	Ф33	Φ <sub>34</sub>	Φ <sub>35</sub>	Ф36
H-9-801				同左		同左
11 5 551		h ••••	1-7-02	PIQ.	I-172	四年
H-9-802	同上	o-ビフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-803	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-804	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左	同左
H-9-805	同上	→ Ph	同左	同左	同左	同左
H-9-806	同上		同左	同左	同左。	同左
H-9-807	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-808	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左	间左
H-9-809	同上	-Ch3 CH3	同左	同左	同左	同左
H-9-810	同上	S Ph	同左	同左	岡左	同左
H-9-811	同上	$-\sqrt{s}$	同左	同左	简定	同店
H-9-812	同上		同左	同左	间先	同店
H-9-813	同上	-(_N-(_N	同左	同左	同程	同程

(H-9)

	<del></del>					
化合物	Φ <sub>37</sub>	Φ <sub>32</sub>	Ф33	Ф <sub>34</sub>	Φ35	Φ36
H-9-814	ON Ph	$-\sqrt{N-(Ph)_2}$	同左	同左	同左	同左
H-9-815	同上		同左	同左	同左	同左
H-9-816	同上	-{-}-Ph		同左		同左
H-9-817	同上	S N- (Ph) <sub>2</sub>				同左
H-9-818	同上 -		同左	同左	同左	同左
H-9-819	同上	Ph	Н	Ph	Н	Ph
H-9-820		Ph	同左	同左	同左	同左

$$\Phi_{40}$$
 $\Phi_{40}$ 
 $\Phi_{47}$ 
 $\Phi_{49}$ 
 $\Phi_{48}$ 
 $\Phi_{46}$ 
 $\Phi_{42}$ 
 $\Phi_{43}$ 
 $\Phi_{43}$ 
 $\Phi_{44}$ 
 $\Phi_{45}$ 
 $\Phi_{46}$ 
 $\Phi_{46}$ 

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Φ <sub>39.</sub> Φ <sub>42.</sub> Φ <sub>45</sub>	Ф38. Ф40. Ф41. Ф43. Ф44. Ф46
H-10-1		Ph	Ph
H-10-2	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-10-3	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-10-4	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-10-5	同上	-Ph	Ph
H-10-6	同上		Ph
H-10-7	同上	-Ph	Ph
H-10-8	同上	2-ナフチル	Ph
H-10-9	同上	_{s}CH₃	Ph
H-10-10	同上	$-\sqrt{s}$ Ph	Ph
H-10-11	同上		) Ph
H-10-12	同上		Ph
H-10-13	同上	~~~~	Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Ф39. Ф42. Ф45	Φ <sub>38.</sub> Φ <sub>40.</sub> Φ <sub>41.</sub> Φ <sub>43.</sub> Φ <sub>44.</sub> Φ <sub>46</sub>
H-10-14		-{	Ph
H-10-15	同上		Ph
H-10-16	同上	- Ls Ph	Ph
H-10-17	同上 一	N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-10-18	同上 -		Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Ф <sub>39.</sub> Ф <sub>42.</sub> Ф <sub>45</sub>	Φ <sub>38.</sub> Φ <sub>40.</sub> Φ <sub>41.</sub> Φ <sub>43.</sub> Φ <sub>44.</sub> Φ <sub>46</sub>
H-10-101	<del>-</del>	– Ph	Ph
H-10-102	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-10-103	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-10-104	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-10-105	同上	-C	Ph
H-10-106	同上		Ph
H-10-107	同上	-CPh	Ph
H-10-108	同上	2-ナフチル	Ph
H-10-109	同上	-Cs -CH	3 Ph
H-10-110	同上	L <sub>S</sub> L <sub>S</sub> L <sub>PI</sub>	n Ph
H-10-111	同上		Ph
H-10-112	同上		Ph
H-10-113	同上	-{_N-{_N	Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Φ <sub>39</sub> , Φ <sub>42</sub> , Φ <sub>45</sub>	Φ <sub>38.</sub> Φ <sub>40.</sub> Φ <sub>41.</sub> Φ <sub>43.</sub> Φ <sub>44.</sub> Φ <sub>46</sub>
H-10-114	<del>-</del>	-√N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-10-115	同上		Ph
H-10-116	同上	Ph	Ph
H-10-117	同上 —	N- (Ph	) <sub>2</sub> Ph
H-10-118	同上 -		Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Ф <sub>39.</sub> Ф <sub>42.</sub> Ф <sub>45</sub>	Φ <sub>38.</sub> Φ <sub>40.</sub> Φ <sub>41.</sub> Φ <sub>43.</sub> Φ <sub>44.</sub> Φ <sub>46</sub>
H-10-201	_{s}_	Ph	Ph
H-10-202	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-10-203	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-10-204	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-10-205	同上		Ph
H-10-206	同上	-C-Ph	Ph
H-10-207	同上	Ph Ph	Ph
H-10-208	同上	2-ナフチル	Ph
H-10-209	同上	-(s)-(s)-cH <sub>3</sub>	Ph
H-10-210	同上		Ph
H-10-211	同上		Ph
H-10-212	同上		Ph
H-10-213	同上	-\_N-\_N	Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Ф39, Ф42, Ф45	Ф38. Ф40. Ф41. Ф43. Ф44. Ф46
H-10-214	$-\sqrt{s}$	$-\sqrt{{}}-N-(Ph)_2$	Ph
H-10-215	同上		Ph
H-10-216	同上	-\(\s\)_Ph	Ph
H-10-217	同上 -	N- (Pt	n) <sub>2</sub> Ph
H-10-218	同上		Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Ф39, Ф42, Ф45	Ф38. Ф40. Ф41. Ф43. Ф44. Ф46
H-10-301		- Ph	Ph
H-10 <b>-</b> 302	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-10-303	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-10-304	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-10-305	同上	-C-Pr	n Ph
H-10-306	同上	-Christian Ph	Ph
H-10-307	同上		Ph
H-10-308	同上	2-ナフチル	Ph
H-10-309	同上	$\sqrt{s}$	H <sub>3</sub> Ph
H-10-310	同上		Ph Ph
H-10-311	同上		Ph
H-10 <b>-</b> 312	同上		Ph
H-10-313	同上	-(_N (_N	Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	$\Phi_{39}$ , $\Phi_{42}$ , $\Phi_{45}$ $\Phi_{38}$	$\Phi_{40}, \Phi_{41}, \Phi_{43}, \Phi_{44}, \Phi_{46}$
H-10-314	$\sqrt{s}$	(Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-10-315	同上		Ph
H-10-316	同上	Ph	Ph
H-10-317	同上 <del>-</del>	N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-10-318	同上		Ph

(H-10)

•			
化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Ф39, Ф42, Ф45	Φ <sub>38.</sub> Φ <sub>40.</sub> Φ <sub>41.</sub> Φ <sub>43.</sub> Φ <sub>44.</sub> Φ <sub>46</sub>
H-10-401		Ph	Ph
H-10-402	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-10-403	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-10-404	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-10-405	同上	-C-Pr	n Ph
H-10-406	同上	-Ch-Ph	Ph
H-10-407	同上	-Ph	Ph
H-10-408	同上	2-ナフチル	Ph
H-10-409	同上		H <sub>3</sub> Ph
H-10-410	同上	$-\sqrt{s}$	Ph Ph
H-10-411	同上	$-\sqrt{s}\sqrt{s}$	N Ph
H-10-412	同上		Ph
H-10-413	同上	-(_N-(_N	Ph

(H-10)

化合物	$\Phi_{47}{\sim}\Phi_{49}$	Ф39. Ф42. Ф45	$\Phi_{38},\;\Phi_{40},\;\Phi_{41},\;\Phi_{43},\;\Phi_{44},\;\Phi_{46}$
H-10-414		-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-10-415	同上		Ph
H-10-416	同上	√S Ph	Ph
H-10-417	同上	N- (PI	h) <sub>2</sub> Ph
H-10-418	同上		Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Φ <sub>39</sub> , Φ <sub>42</sub> , Φ <sub>45</sub>	Φ <sub>38.</sub> Φ <sub>40.</sub> Φ <sub>41.</sub> Φ <sub>43.</sub> Φ <sub>44.</sub> Φ <sub>46</sub>
H-10-501		Ph	Ph
H-10-502	同上	o−ピフェニリル	Ph
H-10-503	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-10-504	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-10-505	同上	-{_}-P	h Ph
H-10-506	同上		· Ph
H-10-507	同上	-\(\)Ph	Ph
H-10-508	同上	2-ナフチル	Ph
H-10-509	同上		CH <sub>3</sub> Ph
H-10-510	同上	$\sqrt{s}$	Ph Ph
H-10-511	同上		Ph
H-10-512	同上		Ph
H-10-513	同.上	-{_N	) Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Ф39, Ф42, Ф45	Φ <sub>38</sub> , Φ <sub>40</sub> , Φ <sub>4</sub>	ι, Φ <sub>43,</sub> Φ <sub>44,</sub>	Φ46
H-10-514	-0-10-	-(Ph) <sub>2</sub>		Ph	
H-10-515	同上			Ph	
H-10-516	同上	-\s\-Ph		Ph	
H-10-517	同上 一		))2	Ph	
H-10-518	同上 —			Ph	

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Ф39, Ф42, Ф45	Ф38. Ф40. Ф41. Ф43. Ф44. Ф46
H-10-601		Ph	Ph
H-10-602	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-10-603	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-10-604	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-10-605	同上	P	h Ph
H-10-606	同上		Ph
H-10-607	同上	Ph_	Ph
H-10-608	同上	2-ナフチル	Ph
H-10-609	同上		CH <sub>3</sub> Ph
H-10-610	同上		Ph Ph
H-10-611	同上		Ph
H-10-612	同上		Ph
H-10-613	同上	-(= <sub>N</sub> -(= <sub>N</sub>	) Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Ф <sub>39</sub> , Ф <sub>42</sub> , Ф <sub>45</sub>	Ф38, Ф40, Ф41, Ф43, Ф44, Ф46
H-10-614		-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-10-615	同上		Ph
H-10-616	同上	- Ph	Ph
H-10-617	同上	N- (Pt	n) <sub>2</sub> Ph
H-10-618	同上 -		Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Ф39, Ф42, Ф45 Ф3	8. $\Phi_{40}$ , $\Phi_{41}$ , $\Phi_{43}$ , $\Phi_{44}$ , $\Phi_{46}$
H-10-701		Ph	Ph
H-10-702	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-10-703	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-10-704	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-10-705	同上	-C-Ph	Ph
H-10-706	同上		Ph
H-10-707	同上	-\(\)Ph	Ph
H-10-708	同上	2-ナフチル	Ph
H-10-709	同上	√S CH <sub>3</sub>	Ph
H-10-710	同上	S Ph	Ph
H-10-711	同上		Ph
H-10-712	同上:		Ph
H-10-713	同上	-{_N	Ph

(H-10)

化合物	Φ <sub>47</sub> ~Φ <sub>49</sub>	Ф <sub>39.</sub> Ф <sub>42.</sub> Ф <sub>45</sub>	Φ <sub>38</sub> , Φ <sub>40</sub> , Φ <sub>41</sub> , Φ <sub>43</sub> , Φ <sub>44</sub> , Φ <sub>46</sub>
H-10-714		-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-10-715	同上		Ph
H-10-716	同上	-(s)-Ph	Ph
H-10-717	同上 一	<b>⟨</b> N- (Ph	) <sub>2</sub> Ph
H-10-718	同上		Ph

14	7	4	2
ı۳	1-	1	U.

(H-10)			
化合物	$\Phi_{47}{\sim}\Phi_{49}$	Ф39, Ф42, Ф45 Ф38,	Φ <sub>40</sub> , Φ <sub>41</sub> , Φ <sub>43</sub> , Φ <sub>44</sub> , Φ <sub>46</sub>
H-10-801	O N TO	Ph	Ph
H-10-802	同上	<b>o</b> -ピフェニリル	Ph
H-10-803	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-10-804	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-10 <b>-8</b> 05	同上	-Ph	Ph
H-10-806	同上		Ph
H-10-807	同上	-Ph	Ph
H-10-808	同上	2-ナフチル	Ph
H-10-809	同上	-CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	Ph
H-10-810	同上	S Ph	Ph
H-10 <b>-</b> 811	同上	$\sqrt{s}$	Ph
H-10 <b>-</b> 812	同上		Ph
H-10-813	同上	-(_N -(_N	Ph

(H-10)

化合物	$\Phi_{47}{\sim}\Phi_{49}$	Φ <sub>39</sub> , Φ <sub>42</sub> , Φ <sub>45</sub>	Ф38, Ф40, Ф41, Ф43, Ф44, Ф46
H-10-814	O N Ph	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-10-815	同上		Ph
H-10-816	同上	S Ph	Ph
H-10-817	同上 —	N- (Ph)	) <sub>2</sub> Ph
H-10-818	同上 —		Ph

$$\Phi_{51}$$
 $\Phi_{57}$ 
 $\Phi_{58}$ 
 $\Phi_{56}$ 
 $\Phi_{52}$ 
 $\Phi_{53}$ 
 $\Phi_{54}$ 
 $\Phi_{66}$ 
 $(H-11)$ 

(H-11)

	•		
化合物	Ф57~Ф58	Ф50, Ф52, Ф55	Ф51, Ф53, Ф54, Ф56
H-11-1	<b>—</b>	Ph	Ph
H-11-2	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-11-3	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-11-4	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-11-5	同上	-C->-Ph	Ph
H-11-6	同上		Ph
H-11-7	同上	-Ch	Ph
H-11-8	同上	2-ナフチル	Ph
H-11 <b>-</b> 9	同上	L <sub>S</sub> L <sub>S</sub> L <sub>CH</sub>	3 Ph
H-11-10	同上	√ <sub>S</sub> √ <sub>S</sub> → Pr	n Ph
H-11-11	同上		Ph
H-11-12	闹上.		Ph
H-11-13	同上		Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Ф <sub>50.</sub> Ф <sub>52.</sub> Ф <sub>55</sub>	Φ <sub>51</sub> , Φ <sub>53</sub> , Φ <sub>54</sub> , Φ <sub>56</sub>
H-11-14	-	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-15	同上	CCO	Ph
H-11-16	同上	- Ph	Ph
H-11-17	同上	- <b>(</b> Ph)₂	Ph
H-11-18	同上		Ph

(H-11)

(11 117			
化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Φ <sub>50,</sub> Φ <sub>52,</sub> Φ <sub>55</sub>	Ф51, Ф53, Ф54, Ф56
H-11-101		Ph	Ph
H-11-102	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-11-103	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-11-104	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-11-105	同上	-C-Ph	Ph
H-11-106	同上	-Ph	Ph
H-11-107	同上	-Ph	Ph
H-11-108	同上	2-ナフチル	Ph
H-11-109	同上	_{s}s_сн	3 Ph
H-11-110	同上	- S- S-PI	n Ph
H-11-111	同上		Ph
H-11-112	同上		Ph
H-11-113	同上	- <b>⟨</b> -N-⟨-N	Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Ф50, Ф52, Ф55	Φ <sub>51.</sub> Φ <sub>53.</sub> Φ <sub>54.</sub> Φ <sub>56</sub>
H-11-114	<b>-</b>	$-$ N $-(Ph)_2$	Ph
H-11-115	同上		Ph
H-11-116	同上	-\(\s\)-Ph	Ph
H-11-117	同上	-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-118	同上		Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Φ <sub>50,</sub> Φ <sub>52,</sub> Φ <sub>55</sub>	Ф51, Ф53, Ф54, Ф56
H-11-201	_(s)_	Ph	Ph
H-11-202	同上	<b>o</b> -ピフェニリル	Ph
H-11-203	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-11-204	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-11-205	同上	Ph	Ph
H-11-206	同上		Ph
H-11-207	同上	-Ph	Ph
H-11-208	同上	2-ナフチル	Ph
H-11-209	同上		Ph
H-11-210	同上	SPh	Ph .
H-11-211	同上	S	Ph
H-11-212	同上		Ph
H-11-213	同上		Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Ф <sub>50.</sub> Ф <sub>52.</sub> Ф <sub>55</sub>	$\Phi_{51}$ , $\Phi_{53}$ , $\Phi_{54}$ , $\Phi_{56}$
H-11-214	_(s)_	-√N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-215	同上		Ph
H-11-216	同上	S ▶_Ph	Ph
H-11-217	同上	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-218	同上		Ph

(H-11)

,			•
化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Φ <sub>50</sub> , Φ <sub>52</sub> , Φ <sub>55</sub> Φ <sub>5</sub>	1, Ф <sub>53,</sub> Ф <sub>54,</sub> Ф <sub>56</sub>
H-11-301	$\sqrt{s}\sqrt{s}$	Ph	Ph
H-11-302	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-11-303	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-11-304	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-11-305	同上		Ph
H-11-306	同上		Ph
H-11-307	同上		Ph
H-11-308	同上	2-ナフチル	Ph
H-11-309	同上	$-\sqrt[4]{S}$ CH <sub>3</sub>	Ph
H-11-310	同上	L <sub>S</sub> L <sub>S</sub> L <sub>Ph</sub>	Ph
H-11-3 <u>1</u> 1	同上	$-\sqrt{s}$	Ph
H-11-312	同上		Ph
H-11-313	同上.		Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Ф <sub>50.</sub> Ф <sub>52.</sub> Ф <sub>55</sub>	Ф51. Ф53. Ф54. Ф56
H-11-314	$-\sqrt{s}$	-√N-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-315	同上		Ph
H-11-316	同上	Ph	Ph
H-11-317	同上		2 Ph
H-11-318	同上		Ph

(H-11)

			<u> </u>
化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Ф <sub>50</sub> , Ф <sub>52</sub> , Ф <sub>55</sub>	Φ <sub>51</sub> , Φ <sub>53</sub> , Φ <sub>54</sub> , Φ <sub>56</sub>
H-11-401		Ph	Ph
H-11-402	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-11-403	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-11-404	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-11-405	同上		Ph
H-11-406	同上		Ph
H-11-407	同上	-Ph	Ph
H-11-408	同上	2-ナフチル	Ph
H-11-409	同上	<u> Гу</u> сн	3 Ph
H-11-410	同上	L <sub>S</sub> L <sub>S</sub> L <sub>P</sub>	n Ph
H-11-411	同上		Ph N
H-11-412	同上	-	Ph
H-11-413	用上		Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Ф50, Ф52, Ф55	Φ <sub>51</sub> , Φ <sub>53</sub> , Φ <sub>54</sub> , Φ <sub>56</sub>
H-11-414		-√_N-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-415	同上		Ph
H-11-416	同上	Ph	Ph
H-11-417	同上	-N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-418	同上		Ph
H-11-419		– Ph	Ph
H-11-420		– Ph	Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Ф <sub>50.</sub> Ф <sub>52.</sub> Ф <sub>55</sub>	Φ <sub>51.</sub> Φ <sub>53.</sub> Φ <sub>54.</sub> Φ <sub>56</sub>
H-11-501		Ph	Ph
H-11-502	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-11 <b>-</b> 503	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-11-504	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-11-505	同上	-C-Ph	Ph
H-11-506	同上	-CHAPPH	Ph
H-11-507	同上	-Ph	Ph
H-11-508	同上	2-ナフチル	Ph
H-11-509	同上	$-\sqrt{s}$ CH	3 Ph
H-11-510	同上	L <sub>S</sub> L <sub>S</sub> PI	n Ph
H-11-511	同上		Ph
H-11-512	同上:		Ph
H-11-513	同土:	~	Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Ф50, Ф52, Ф55	Φ <sub>51</sub> , Φ <sub>53</sub> , Φ <sub>54</sub> , Φ <sub>56</sub>
H-11-514		-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-515	同上		Ph
H-11-516	同上	Ph	Ph
H-11-517	同上	-\(\bigce\)-N- (Ph)2	Ph
H-11-518	同上		Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Ф50, Ф52, Ф55	Ф <sub>51</sub> , Ф <sub>53</sub> , Ф <sub>54</sub> , Ф <sub>56</sub>
H-11-601		Ph	Ph
H-11-602	同上	o-ビフェニリル	Ph
H-11-603	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-11-604	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-11-605	同上		Ph
H-11-606	同上	-Ph	Ph
H-11-607	同上	-Ph	Ph
H-11-608	同上	2-ナフチル	Ph
H-11-609	同上	$\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	Ph
H-11-610	同上	SPh	Ph
H-11-611	同上		Ph
H-11-612	同上		Ph
H-11-613	同上	-{_N-{_N	Ph

(H-11)

化合物	Ф <sub>57</sub> ~Ф <sub>58</sub>	Ф50. Ф52. Ф55	Φ <sub>51.</sub> Φ <sub>53.</sub> Φ <sub>54.</sub> Φ <sub>56</sub>
H-11-614		-√_N-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-615	同上		Ph
H-11-616	同上	-\(\sigma_S\)-Ph	Ph
H-11-617	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-618	同上		Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Ф <sub>50,</sub> Ф <sub>52,</sub> Ф <sub>55</sub>	Φ <sub>51</sub> , Φ <sub>53</sub> , Φ <sub>54</sub> , Φ <sub>56</sub>
H-11-701		Ph	Ph
H-11-702	同上	o-ピフェニリル	Ph
H-11-703	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-11-704	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-11-705	同上	-Ph	Ph
H-11-706	同上.	-Ph	Ph
H-11-707	同上	-CPh	Ph
H-11-708	同上	2-ナフチル	Ph
H-11-709	同上	_{S}SCH₃	Ph
H-11-710	同上	SPh	Ph
H-11-711	同上		<b>)</b> Ph
H-11-712	同止		Ph
H-11-713	尚上	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Φ <sub>50</sub> , Φ <sub>52</sub> , Φ <sub>55</sub>	Ф51, Ф53, Ф54, Ф56
H-11-714	-0\frac{2}{3}\to	-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-715	同上		Ph
H-11-716	同上	L <sub>S</sub> Ph	Ph
H-11-717	同上		2 Ph
H-11-718	同上		Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Φ <sub>50</sub> , Φ <sub>52</sub> , Φ <sub>55</sub>	Φ <sub>51</sub> , Φ <sub>53</sub> , Φ <sub>54</sub> , Φ <sub>56</sub>
H-11-801	ONJPh OPh	Ph	Ph
H-11-802	同上	o-ピフェニリル	Ph .
H-11-803	同上	m-ピフェニリル	Ph
H-11-804	同上	p-ピフェニリル	Ph
H-11-805	同上	-C-Ph	Ph.
H-11-806	同上	-Ch	Ph
H-11-807	同上	-Ph	Ph
H-11-808	同上	2-ナフチル	Ph
H-11-809	同上	L <sub>S</sub> L <sub>S</sub> L <sub>CH</sub>	3 Ph
H-11-810	同上	_{sPr	n Ph
H-11-811	同上		) N
H-11-812	同上		Ph
H-11-813	同上		Ph

(H-11)

化合物	Φ <sub>57</sub> ~Φ <sub>58</sub>	Φ <sub>50</sub> , Φ <sub>52</sub> , Φ <sub>55</sub>	Φ <sub>51</sub> , Φ <sub>53</sub> , Φ <sub>54</sub> , Φ <sub>56</sub>
H-11-814	N Ph	-√N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-815	同上	CCC	Ph
H-11-816	同上	-\(\s\)-Ph	Ph
H-11-817	同上	-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
H-11-818	同上		Ph
H-11-819	ONIPh	Ph	Ph

$$\Phi_{60}$$
 $N-\Phi_{67}-N$ 
 $\Phi_{61}$ 
 $\Phi_{68}$ 
 $\Phi_{69}$ 
 $\Phi_{66}$ 
 $\Phi_{66}$ 

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ59	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-1		Ph	同左	Ph	Ph
H-12-2	同上	<b>○ピフェニリル</b>	同左	Ph	Ph
H-12-3	同上	m-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-4	同上	p-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-5	同上		同左	Ph	Ph
H-12-6	同上		同左	Ph	Ph
H-12-7	同上	-{>-{>-	同左	Ph	Ph
H-12 <b>-</b> 8	同上	2-ナフチル	同左	Ph	Ph
H-12-9	同上		同左	Ph	Ph
H-12-10	同上	L <sub>S</sub> L <sub>S</sub> Ph	同左	Ph	Ph
H-12-11	同上		同左	Ph	Ph
H-12-12	同上		同左	Ph	Ph
H-12-13	同上	-{= <sub>N</sub> -{= <sub>N</sub>	同左	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ <sub>59</sub> .	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-14	_ <u></u>	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-15	同上		同左	Ph	Ph
H-12-16	同上	_{S Ph	同左	Ph	Ph
H-12-17	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-18	同上		同左	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Ф <sub>67</sub> ~Ф <sub>69</sub>	Φ59	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-101		- Ph	同左	Ph	Ph
H-12-102	同上	o-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-103	同上	m-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-104	同上	p-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-105	同上	-C-Ph	同左	Ph	Ph
H-12-106	同上	-Ph	同左	Ph	Ph
H-12-107	同上	-CPh	同左	Ph	Ph
H-12-108	同上	2-ナフチル	同左	Ph	Ph
H-12-109	同上	$-\sqrt[4]{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-110	同上	S S Ph	同左	Ph	Ph
H-12-111	同上		同左	Ph	Ph
H-12-112	同上		同左	Ph	Ph
H-12-113	同上	-{_N -{_N	同左	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ59	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-114	-(>-(>-	-(Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-115	同上		同左	Ph	Ph
H-12-116	同上	- S-Ph	同左	Ph	Ph
H-12-117	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-118	同上 -		同左	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ59	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-201	_{s}_	Ph	同左	Ph	Ph
H-12-202	同上	o-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-203	同上	m-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-204	同上	p-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-205	同上	-C-Ph	同左	Ph	Ph
H-12-206	同上		同左	Ph	Ph
H-12-207	同上	-Ph	同左	Ph	Ph
H-12-208	同上	2-ナフチル	同左	Ph	Ph
H-12-209	同上	$\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-210	同上	SPh	同左	Ph	Ph
H-12-211	同上		同左	Ph	Ph
H-12-212	同上		同左	Ph	Ph
H-12-213	同上	-<- <u>N</u> -<-N	同左	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Ф <sub>67</sub> ~Ф <sub>69</sub>	Φ59	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-214	_{s}_	(Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-215	同上		同左	Ph	Ph
H-12-216	同上	-√S Ph	同左	Ph	Ph
H-12-217	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-218	同上		同左	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ59	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-301		– Ph	同左	Ph	Ph
H-12 <b>-3</b> 02	同上	o−ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-303	同上	m-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-304	同上	p-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-305	同上		同左	Ph	Ph
H-12-306	同上	-Charles Ph	同左	Ph	Ph
H-12-307	同上	-\\_\_\_	同左	Ph	Ph
H-12-308	同上	2-ナフチル	同左	Ph	Ph
H-12-309	同上	$- I_S - I_S - CH_3$	同左	Ph	Ph
H-12 <b>-</b> 310	同上	$-\sqrt{S}$ Ph	同左	Ph	Ph
H-12 <b>-</b> 311	同上		同左	Ph	Ph
H-12-312	同上		同左	Ph	Ph ·
H-12-313	同上	-{_N-{_N	同左	Ph	Ph

1	Н	_	1	2)

•					
化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Ф59	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-314	$-\sqrt{s}$	-(Ph) <sub>2</sub>	Ph	Ph	Ph
H-12 <b>-</b> 315	同上		Ph	Ph	Ph
H-12-316	同上	-LS Ph	Ph	Ph	Ph
H-12-317	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph	Ph	Ph
H-12-318	同上		Ph	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ59	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Ф <sub>64</sub> ~Ф <sub>66</sub>
H-12-401		Ph	同左	Ph	Ph
H-12-402	同上	<b>ー</b> ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-403	同上	m-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-404	同上	p-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12 <b>-4</b> 05	同上	-C-Ph	同左	Ph	Ph
H-12-406	同上	-Ph	同左	Ph	Ph
H-12-407	同上	-(	同左	Ph	Ph
H-12-408	同上	2-ナフチル	同左	Ph	Ph
H-12-409	同上	S CH <sub>3</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-410	同上	S Ph	同左	Ph	Ph
H-12-411	同上		同左	Ph	Ph
H-12-412	同上		同左	Ph	Ph .
H-12 <b>-4</b> 13	同上	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	同左	. Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ59	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-414	<del>\</del>	-√_N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-415	同上		同左	Ph	Ph
H-12-416	同上	Ph	同左	Ph	Ph
H-12-417	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph .
H-12-418	同上		同左	. Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ <sub>59</sub>	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-501		_ Ph	同左	Ph	Ph
H-12-502	同上	o-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-503	同上	m-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-504	同上	pーピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-505	同上	-Ph	同左	Ph	Ph
H-12-506	同上		同左	Ph	Ph
H-12-507	同上	-\(\)	同左	Ph	Ph
H-12-508	同上	2-ナフチル	同左	Ph	Ph
H-12-509	同上	S CH <sub>3</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-510	同上	SPh	同左	Ph	Ph
H-12-511	同上		同左	Ph	Ph
H-12-512	同上		同左	Ph	Ph
H-12 <b>-</b> 513	同上	-{_N-{_N	同左	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Ф59	Φ <sub>60</sub>	Ф61~Ф63	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-514		-{_N- (Ph)₂	Ph	Ph	Ph
H-12-515	同上		Ph	Ph	Ph
H-12-516	同上	Ph	Ph	Ph	Ph
H-12-517	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph	Ph	Ph
H-12-518	同上		Ph	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Ф59	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-601		Ph	同左	Ph	Ph
H-12-602	同上	o-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-603	同上	m-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-604	同上	p-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-605	同上	-C-Ph	同左	<b>P</b> h	Ph
H-12-606	同上		同左	Ph	Ph
H-12-607	同上	-Ph	同左	Ph	Ph
H-12-608	同上	2-ナフチル	同左	Ph	Ph
H-12-609	同上	$\text{CH}_{\text{S}}\text{CH}_{\text{3}}$	同左	Ph	Ph
H-12 <b>-</b> 610	同上.	SPh	同左	Ph	Ph
H-12-611	同上		同左	Ph	Ph
H-12-612	同上		同左	Ph	Ph
H-12-613	同上	~_~~~	简左	Ph:	Ph

(H-12)

化合物	$\Phi_{67}{\sim}\Phi_{69}$	Ф <sub>59</sub>	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-614		-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-615	同上		同左	Ph	Ph
H-12-616	同上	√S Ph	同左	Ph	Ph
H-12-617	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-618	同上		同左	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ59	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-701	080	Ph	同左	Ph	Ph
H-12-702	同上	o-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-703	同上	m-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-704	同上	p-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-705	同上		同左	Ph	Ph
H-12-706	同上		同左	Ph	Ph
H-12-707	同上	-CPh	同左	Ph	Ph
H-12-708	同上	2-ナフチル	同左	Ph	Ph
H-12-709	同上	$\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-710	同上	SPh	同左	Ph	Ph
H-12-711	同上		同左	Ph	Ph
H-12-712	同上		同左	Ph	Ph
H-12-713	同上	-{_N-{_N	同左	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ59	Φ <sub>60</sub>	Ф61~Ф63	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-714		N- (Ph)₂	同左	Ph	Ph
H-12-715	同上		同左	Ph	Ph
H-12-716	同上	Ph	同左	Ph	Ph
H-12-717	同上		同左	Ph	Ph
H-12-718	同上		同左	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ59	Φ <sub>60</sub>	Ф61~Ф63	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-801	N, Ph	Ph	同左	Ph	Ph
H-12-802	同上	<b>∽</b> ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-803	同上	m-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-804	同上	p-ピフェニリル	同左	Ph	Ph
H-12-805	同上		同左	Ph	Ph
H-12-806	同上		同左	Ph	Ph
H-12-807	同上	Ph Ph	同左	Ph	Ph
H-12-808	同上	2-ナフチル	同左	Ph	Ph
H-12-809	同上	$ \sqrt{s}$ $\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-810	同上	S Ph	同左	Ph	Ph
H-12-811	同上		同左	Ph	Ph
H-12-812	同上	-	同左	Ph	Ph
H-12-813	同上	-(_N-(_N	同左	Ph	Ph

(H-12)

化合物	Φ <sub>67</sub> ~Φ <sub>69</sub>	Φ <sub>59</sub>	Φ <sub>60</sub>	Φ <sub>61</sub> ~Φ <sub>63</sub>	Φ <sub>64</sub> ~Φ <sub>66</sub>
H-12-814	ON Ph	-√N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-815	同上		同左	Ph	Ph
H-12-816	同上	-\(\s\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	同左	Ph	Ph
H-12-817	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	Ph	Ph
H-12-818	同上		同左	Ph	Ph
H-12-819	N.J. Pfi	Ph	Ph	Ph	Ph

一方、電子注入輸送性化合物である電子輸送性のホスト材料としては、前記のキノリノラト金属錯体が好ましい。

以下に、前記の化合物に包含ないし重複する化合物もあるが、電子輸送性のホスト材料を列挙する。ここでは式(E-1)  $\sim$  (E-14) に従う $\Phi_{101}$ 等の組合せで示している。

$$\Phi_{101}$$
 $\Phi_{102}$ 
 $\Phi_{104}$ 
(E-1)

(E-1)

化合物	Φ <sub>ι05</sub>	Ф <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-1	<b>\_</b>	Ph	同左	同左	同左
E-1-2	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-3	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-4	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-5	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-1-6	同上	-Ch-Ch	同左	同左	同左
E-1-7	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-1-8	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-1-9	同上	$\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
E-1-10	同上	SPh	同左	同左	同左
E-1-11	同上	$\sqrt{s}\sqrt{s}$	同左	同左	同た
E-1-12	同上		同左	同尼	同左
E-1-13	同上	-{_N-{_N	同左	नितः	同化

(E-1)

		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			
化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-14	<b>—</b>	-√-N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-15	同上		同左	同左	同左
E-1-16	同上	√ <sub>S</sub> Ph	同左	同左	同左
E-1-17	同上 一	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-18	同上 -		同左	同左	同左
E-1-19	同上	Ph	Н	Ph	Н

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ101	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-101		– Ph	同左	同左	同左
E-1-102	同上	o-ピフェニリル	同左	同左.	同左
E-1-103	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-104	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-105	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-1-106	同上		同左	同左	同左
E-1-107	同上	-{>-	同左	同左	同左
E-1-108	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-1-109	同上	$\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
E-1-110	同上	SPh	同左	同左	同左
E-1-111	同上	$\sqrt{s}\sqrt{s}\sqrt{s}$	同左	同左.	同左
E-1-112	同上		同左	同左	间だ
E-1-113	同上	-{_N-{_N	同左	同花	何花

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-114		-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-115	同上		同左	同左	同左
E-1-116	同上	-\(\s\)_Ph	同左	同左	同左
E-1-117	同上一	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-118	同上 —		同左	同左	同左
E-1-119	同上	Ph	Н	Ph	Н

1

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-201	_(s)_	Ph	同左	同左	同左
E-1-202	同上	<b>○-ピフェニリル</b>	同左	同左	同左
E-1-203	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-204	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-205	同上	Ph	同左	同左	同左
E-1-206	同上	→ Ph	同左	同左	同左
E-1-207	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-1-208	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-1-209	同上	√ <sub>S</sub> CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
E-1-210	同上	SPh	同左	同左	同左
E-1-211	同上		同左	同左.	同左
E-1-212	同上		同左	间左	同人:
E-1-213	同上	-<-N	闹龙	同石	同左

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-214	_(s)_	-{\rightarrow}-N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-215	同上		同左	同左	同左
E-1-216	同上	- SPh	同左	同左	同左
E-1-217	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-218	同上		同左	同左	同左
E-1-219	同上	Ph	н	Ph	Н

(E-1)

The second secon					
化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-301	$\sqrt{s}$	– Ph	同左	同左	同左
E-1-302	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E=1-303	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-304	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-305	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-1-306	同上		同左	同左	同左
E-1-307	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-1-308	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-1-309	同上	$-\sqrt{S}$ CH3	同左	同左	同だ
E-1-310	同上	SPh	同左	同名	同九
E-1-311	同上	$-\binom{1}{s}$	同左	同左	同左
E-1-312	同上		同左	<b>ы</b> ] / <sub>г.</sub>	同左
E-1-313	同上	-{_N -{_N	同た	何况	同方

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-314		-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-315	同上		同左	同左	同左
E-1-316	同上	-√ <sub>S</sub> Ph	同左	同左	同左
E-1-317	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-318	同上		同左	同左	同左
E-1-319	同上	Ph	Н	Ph	H

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φι03	Φ <sub>104</sub>
E-1-401		Ph	同左	间左	同左
E-1-402	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-403	同上	m-ビフェニリル	同左	同左	同左
E-1-404	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-405	同上		同左	同左	同左
E-1-406	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-1-407	同上	-Ph	同左	同左	同左.
E-1-408	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-1-409	同上	$\text{CH}_{\text{S}}\text{CH}_{\text{3}}$	同左	同左	同左
E-1-410	同上	SPh	同左	同左	同左
E-1-411	同上		简定	同左	同左
E-1-412	同.t.		同左	同左	何左
E-1-413	同上		ld/ē_	同在:	何花

(E-1)

	<del></del>			· ·	
化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-414		-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-415	同上		同左	同左	同左
E-1-416	同上	√S Ph	同左	同左	同左
E-1-417	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-418	同上		同左	同左	同左
E-1-419	同上	Ph	Н	Ph	Н

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-501		Ph	同左	同左	同左
E-1-502	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-503	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-504	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-505	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-1-506	同上	Ph	同左	同左	同左
E-1-507	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-1-508	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-1-509	同上	$-\sqrt{s}$ $-\sqrt{s}$ $-\sqrt{s}$ $-\sqrt{s}$	同左	同左	同左
E-1-510	同上	$-\sqrt{S}$ Ph	同左	同左	同左
E-1-511	同上		同左	同左	同左
E-1-512	同上		同左	同左	同左
E-1-513	同上	-<-N	同左	间点	जि7ह

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-514		-√N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-515	同上		同左	同左	同左
E-1-516	同上	√ <sub>S</sub> Ph	同左	同左	同左
E-1-517	同上 —	N- (Ph)	)2 同左	同左	同左
E-1-518	<b>同上</b> -		同左	同左	同左
E-1-519	同上	Ph	Н	Ph	Н

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-601		Ph	同左	同左:	同左
E-1-602	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-603	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-604	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-605	同上		同左	同左	同左
E-1-606	同上		同左	同左	同左
E-1-607	同上	-\(\)Ph	同左	同左	同左
E-1-608	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-1-609	同上	$-\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
E-1-610	同上	SPh	同左	同左	同左
E-1-611	同上		同左	同左	同左
E-1-612	同上		同左	同左	同左
E-1-613	同上		同定	阿左	· 何况:

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Ф103	Φ <sub>104</sub>
E-1-614		(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-615	同上		同左	同左	同左
E-1-616	同上	-\(\s\)Ph	同左	同左	同左
E-1-617	同上 <b>-</b>	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-618	同上		同左	同左	同左
E-1-619	同上	Ph	Н	Ph	H

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-701		Ph	同左.	同左	同左
E-1-702	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-703	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-704	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-705	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-1-706	同上		同左	同左	同左
E-1-707	同上	~\_\_\_	同左	同左	同左
E-1-708	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-1-709	同上	$-\sqrt{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
E-1-710	同上	S S Ph	同左	同左	冏左
E-1-711	同上		同左	同左	同点
E-1-712	同上		同左	同左	同左
E-1-713	同上	-{_N-{_N	间左	(ज <i>ि</i> ट	商星

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Ф <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-714		-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-715	同上		同左	同左	同左
E-1-716	同上	√ <sub>S</sub> Ph	同左	同左	同左
E-1-717	同上 一	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-718	同上 <b>-</b>		同左	同左	同左
E-1-719	同上	Ph	Н	Ph ·	Н

11	_	•	`
(	۳	1	1

(E-1)					
化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ <sub>103</sub>	Φ <sub>104</sub>
E-1-801	N Ph	Ph	同左	同左	同左
E-1-802	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-803	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-804	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-1-805	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-1-806	同上	Ph Ph	同左	同左	同左
E-1-807	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-1-808	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左。
E-1-809	同上	SCH₃	同左	同左	同左
E-1-810	同上	S Ph	同左	同左	同左
E-1-811	同上		同左.	同左	同左
E-1-812	同上		同左	同だ	間足
E-1-813	同上		同左	同人	国花

(E-1)

化合物	Φ <sub>105</sub>	Φ <sub>101</sub>	Φ <sub>102</sub>	Φ103	Φ <sub>104</sub>
E-1-814	ONJ Ph	-⟨N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-1-815	同上		同左	同左	同左
E-1-816	同上	√S Ph	同左	同左	同左
E-1-817	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	2 同左	同左	同左
E-1-818	同上		同左	同左	同左
E-1-819	同上	Ph	Н	Ph	Н
E-1-820	O N J Ph	Ph	同左	同左	同左

(E-2)

化合物	Φ <sub>110</sub>	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-1		Ph	同左	同左	同左
E-2-2	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-3	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-4	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-5	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-2-6	同上	-Ch	同左	同左	同左
E-2-7	同上	-CPh	同左	同左	同左
E-2-8	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-2-9	同上	-{_S}-\_S\CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
E-2-10	同上	SPh	同左	同左	同左
E-2-11	同上		同左	同左	同左
E-2-12	同上		同左	同在	间左
E-2-13	同上		同定	间是	间套

(E-2)

化合物	Φ110	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ108	Φ <sub>109</sub>
E-2-14	<b>—</b>	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-15	同上		同左	同左	同左
E-2-16	同上	-\bigs_Ph	同左	同左	同左
E-2-17	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-18	同上		同左	同左	同左
E-2-19	同上	Ph	Н	Ph	Н

(E-2)

化合物	Φ110	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-101		— Ph	同左	同左	同左
E-2-102	同上	<b>0−ピフェニリル</b>	同左	同左	同左
E-2-103	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-104	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-105	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-2-106	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-2-107	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-2-108	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-2-109	同上	$-\sqrt[3]{S}$ CH3	同左	同左	同左
E-2-110	同上	SPh	同左	同左	同左
E-2-111	同上	$-\sqrt{s}$	同左	同左	同左
E-2-112	同上		同左	同左	间层
E-2-113	同上	-<-N	同左	同左	lā7 <sub>t</sub> ;

			-		
化合物	Φ <sub>110</sub>	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Ф <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-114	<del>-</del>	-√N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-115	同上		同左	同左	同左
E-2-116	同上	-\(\sigma_S\)-Ph	同左	同左	同左
E-2-117	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-118	同上		同左	同左	同左
E-2-119	同上	Ph	Н	Ph	Н

(E-2)

化合物	Φιιο	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-201	$\sqrt{s}$	Ph	同左	同左	同左
E-2-202	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-203	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-204	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-205	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-2-206	同上	Ph	同左	同左	同左
E-2-207	同上	-\_\_\_\_	同左	同左	同左
E-2-208	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-2-209	同上	$-\sqrt[3]{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
E-2-210	同上	$-\sqrt{S}$ Ph	同左	同左	同左
E-2-211	同上		同左	同左	同左
E-2-212	同上		同左	同左	同左
E-2-213	同上	-{_N-{_N	同左	同た	同心

化合物	Φι10	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ108	Φ109
E-2-214	$\sqrt{s}$	-√N-(Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-215	同上		同左	同左	同左
E-2-216	同上	- Ph	同左	同左	同左
E-2-217	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-218	同上		同左	同左	同左
E-2-219	同上	Ph	Н	Ph	Н

(E-2)

化合物	Φ110	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Ф <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-301		– Ph	同左	同左	同左
E-2-302	同上	<b>0−ピフェニリル</b>	同左	同左	同左
E-2-303	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-304	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-305	同上		同左	同左	同左
E-2-306	同上		同左	同左	同左
E-2-307	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-2-308	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-2-309	同上	$-\sqrt{S}$ CH3	同左	同左	同左
E-2-310	同上	Ph	同左	同左	同左
E-2-311	同上	$-\sqrt{s}$	同左	同左	同左
E-2-312	同上		同左	同左	同在
E-2-313	同上	-{= <sub>N</sub> -{= <sub>N</sub>	同左	同左	间左

··					
化合物	Φ <sub>110</sub>	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φι08	Φ <sub>109</sub>
E-2-314	$\sqrt{s}$	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	间左
E-2-315	同上	CCO	同左	同左	同左
E-2-316	同上	-\(\s\)_Ph	同左	同左	同左
E-2-317	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-318	同上		同左	同左	同左
E-2-319	同上	Ph	Н	Ph	Н

1	~
1 14	_'/
~	ے.

化合物	Φ110	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-401		Ph	同左	同左	同左
E-2-402	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-403	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-404	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-405	同上		同左	同左	同左
E-2-406	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-2-407	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-2-408	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-2-409	同上		同左	同左	同左
E-2-410	同上	- S Ph	同左	同左	同左
E-2-411	同上		同左	同左	同左
E-2-412	同上		同左	同左	同在
E-2-413	同上	-{_N-{_N	同左	何左	间左

(E-2)

化合物	Φιιο	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ108	Φ <sub>109</sub>
E-2-414		-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-415	同上		同左	同左	同左
E-2-416	同上	-\(\sigma_S\)-Ph	同左	同左	同左
E-2-417	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-418	同上		同左	同左	同左
E-2-419	同上	Ph	Н	Ph	Н

(E-2)

化合物	Φ110	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Ф <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-501		<b>⊢</b> Ph	同左	同左	同左
E-2-502	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-503	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-504	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-505	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-2-506	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-2-507	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-2-508	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-2-509	同上	$-\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
E-2-510	同上	SPh	同左	同左	同左
E-2-511	同上		同左	同左	同左
E-2-512	同上		同左	同点	间/ <u>:</u>
E-2-513	同上		同左	同人	同先

化合物	Φ110	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-514			同左	同左	同左
E-2-515	同上		同左	同左	同左
E-2-516	同上	-(S)-Ph	同左	同左	同左
E-2-517	同上 -	N- (Ph)	2 同左	同左	同左
E-2-518	同上		同左	同左	同左
E-2-519	同上	Ph	Н	Ph	Н

(E-2)

化合物	Φ110	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-601		Ph	同左	同左	同た
E-2-602	同上	o-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-603	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-604	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-605	同上	Ph	同左	同左	同左
E-2-606	同上	→ Ph	同左	同左	同左
E-2-607	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-2-608	同上	2-ナフチル	同左	同左.	同左
E-2-609	同上	$-\sqrt[4]{S}$ CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
E-2-610	同上	S S Ph	同左	同左	同た
E-2-611	同上	$-\sqrt{s}$	同左	同左	同左
E-2-612	同上		同左	同左	向左
E-2-613	同上.	-{= <sub>N</sub> -{= <sub>N</sub>	同左	同左	同花

(E-2)

	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·				
化合 <b>物</b>	Φ <sub>110</sub>	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ <sub>108</sub> .	Φ <sub>109</sub>
E-2-614		-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同な	同た
E-2-615	同上		同左	同左	同左
E-2-616	同上	√ <sub>S</sub> Ph	同左	同左	同左
E-2-617	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-618	同上		同左	同左	同左
E-2-619	同上	Ph	Н	Ph	Н

(E-2)

<del></del>					
化合物	Φ <sub>110</sub>	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-701		_ Ph	同左	同左	同左
E-2-702	同上	<b>ーピフェニリル</b>	同左	同左	同左
E-2-703	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-704	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-705	同上	-C-Ph	同左	同左	同左
E-2-706	同上	-\_\_\Ph	同左	同左	同左
E-2-707	同上		同左。	同左	同左
E-2-708	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-2-709	同上	S CH3	同左	同左	同左
E-2-710	同上	S Ph	同左	同左	同左
E-2-711	同上	$\sqrt{s}\sqrt{s}$	同左	同心	同左
E-2-712	同上		同左	同左	同是
E-2-713	同上	-{_N-{_N	同左	何左	间九

	<del></del>		<del></del>	<del></del>	
化合物	Φ110	Φ <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ108	Φ <sub>109</sub>
E-2-714	-O\$O	———N− (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-715	同上		同左	同左	同左
E-2-716	同上	√S Ph	同左	同左	同左
E-2-717	同上 一	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-718	同上		同左	同左	同左
E-2-719	同上	Ph	Н	Ph	Н

/E_	o,
(E-	41

化合物	Φ <sub>110</sub>	Φ <sub>106</sub>			
	110	Ψ106	Φ <sub>107</sub>	Φ <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-801	ONJPh ONJPh	Ph	同左	同左	同左
E-2-802	同上	<b>ローピフェニリル</b>	同左	同左	同左
E-2-803	同上	m-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-804	同上	p-ピフェニリル	同左	同左	同左
E-2-805	同上	Ph	同左	同左	同左
E-2-806	同上	-Ph	同左	同左	同左
E-2-807	同上	Ph Ph	同左	同左	同左
E-2-808	同上	2-ナフチル	同左	同左	同左
E-2-809	同上	√ <sub>S</sub> CH <sub>3</sub>	同左	同左	同左
E-2-810	同上	SPh	同左	同左	同左
E-2-811	同上		同左	同左	同た
E-2-812	同上		同左	间层	同左
E-2-813	同上	-{_N-{_N	何怎	尚左	同层

化合物	Φ110	Ф <sub>106</sub>	Φ <sub>107</sub>	Φ <sub>108</sub>	Φ <sub>109</sub>
E-2-814	O Pr	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-815	同上	CCC	同左	同左	同左
E-2-816	同上	-\(\sigma_S\)-Ph	同左	同左	同左
E-2-817	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左	同左	同左
E-2-818	同上		同左	同左	同左
E-2-819	同上	Ph	Н	Ph	Н
E-2-820	ONI Ph	Ph	同左	同左	同左

(E-3)

化合物	Φ113	$\Phi_{\mathrm{H}\mathrm{I}}$	Φ <sub>112</sub>
E-3-1	<del>-</del>	Ph	同左
E-3-2	同上	<b>⊖ピフェニリル</b>	同左
E-3-3	同上	m-ピフェニリル	同左
E-3-4	同上	p-ピフェニリル	同左
E-3-5	同上		同左
E-3-6	同上	-Ph	同左
E-3-7	同上	-Ph	同左
E-3-8	同上	2-ナフチル	同左
E-3-9	同上		同左
E-3-10	同上	√ <sub>S</sub> √ <sub>S</sub> Ph	同左
E-3-11	同上		同左
E-3-12	同上		同左
E-3-13	同上	-<-N	间左

(E-3)

化合物	Φ113	Φιιι	Φ <sub>112</sub>
E-3-14	<b>—</b>	(Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-15	同上	CCO	同左
E-3-16	同上	- Ph	同左
E-3-17	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-18	同上		同左
E-3-19	同上	Ph	Н

(E-3)

化合物	Φ113	$\Phi_{111}$	Φ112
E-3-101		Ph	同左
E-3-102	同上	o-ピフェニリル	同左
E-3-103	同上,	m-ピフェニリル	同左
E-3-104	同上	p-ピフェニリル	同左
E-3-105	同上	Ph	同左
E-3-106	同上	-{\rightarrow}Ph	同左
E-3-107	同上	-\(\)Ph	同左
E-3-108	同上	2-ナフチル	同左
E-3-109	同上	$-\sqrt[4]{S}$ CH <sub>3</sub>	同左
E-3-110	同上	SPh	同左
E-3-111	同上		同左
E-3-112	同上		闹花
E-3-113	同上	-(_N	间星

(E-3)

	<del></del>		
化合物 ————————————————————————————————————	Φ113	΄ Φιιι	Φ <sub>112</sub>
E-3-114	~>-<>	-√-N-(Ph) <sub>2</sub>	问左
E-3-115	同上		同左
E-3-116	同上	_{S ▶Ph	同左
E-3-117	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-118	同上		同左
E-3-119	同上	Ph	Н

		<u></u>	
化合物	Φ113	$\Phi_{\mathrm{HI}}$	Φ <sub>112</sub>
E-3-201	_(s)_	Ph	同左
E-3-202	同上	<b>⊖</b> ピフェニリル	同左
E-3-203	同上	m-ピフェニリル	同左
E-3-204	同上	p-ピフェニリル	同左
E-3-205	同上	-C-Ph	同左
E-3-206	同上	-\rightarrow Ph	同左
E-3-207	同上	-Chh	同左
E-3-208	同上	2-ナフチル	同左
E-3-209	同上	$-\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左
E-3-210	同上	S Ph	同左
E-3-211	同上		同左
E-3-212	同上		同左
E-3-213	间上	-(_N (_N	同九

		•	
化合物	Φ <sub>113</sub>	$\Phi_{\mathrm{HI}}$	Φ <sub>112</sub>
E-3-214	$\sqrt{s}$	-(Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-215	同上		同左
E-3-216	同上	- Ph	同左
E-3-217	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-218	同上		同左
E-3-219	同上	Ph	Н

 化合物	Φ113	Φιιι	Φ <sub>112</sub>
E-3-301		Ph	同左
E-3-302	同上	o-ピフェニリル	同左
E-3-303	同上	m-ピフェニリル	同左
E-3-304	同上	p-ピフェニリル	同左
E-3-305	同上	-C-Ph	同左
E-3-306	同上	-{	同左
E-3-307	同上	-Ch	同左
E-3-308	同上	2-ナフチル	同左
E-3-309	同上	$\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左
E-3-310	同上	SPh	同左
E-3-311	同上		同左
E-3-312	同上		固左
E-3-313	同土.	-(_N -(_N	间块

化合物	Φ113	$\Phi_{HI}$	Φ <sub>112</sub>
E-3-314	$\sqrt{s}$	- <b>(</b> Ph)₂	同左
E-3-315	同上		同左
E-3-316	同上	_{S Ph	同左
E-3-317	同上 —	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-318	同上		同左
E-3-319	同上	Ph	Н

(E-3)

L o			
化合物	Φ <sub>113</sub>	$\Phi_{iii}$	Φ <sub>112</sub>
E-3-401		Ph ·	同左
E-3-402	同上	o-ピフェニリル	同左
E-3-403	同上	m-ピフェニリル	同左
E-3-404	同上	p-ピフェニリル	同左
E-3-405	同上	-C-Ph	同左
E-3-406	同上	-\\Ph	同左
E-3-407	同上	Ph	同左
E-3-408	同上	2-ナフチル	同左
E-3-409	同上	$-\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左
E-3-410	同上	-(s)-Ph	同左
E-3-411	同上		同た
E-3-412	同上		间左
E-3-413	间上	-\_N-\_N	जि/ह

(E-3)

化合物	Φ113	Φ111	Φ <sub>112</sub>
E-3-414		-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-415	同上		同左
E-3-416	同上	-\(\s\)_Ph	同左
E-3-417	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-418	同上 ·		同左
E-3-419	同上	Ph	Н

(E-3)

	<del></del>		· .
. 化合物 	Φ <sub>113</sub>	Φ <sub>111</sub>	Φ112
E-3-501		Ph	同左
E-3-502	同上	<b>∽ピフェニリル</b>	同左
E-3-503	同上	m-ピフェニリル	同左
E-3-504	同上	p-ピフェニリル	同左
E-3-505	同上	-C-Ph	同左
E-3-506	同上		同左
E-3-507	同上	-Ph	同左
E-3-508	同上	2-ナフチル	同左
E-3-509	同上	√ <sub>S</sub> V <sub>S</sub> CH <sub>3</sub>	同左
E-3-510	同上	S Ph	同左
E-3-511	同上	$-\sqrt{s}$	同左
E-3-512	同上		间左
E-3-513	同上	-(_N-(_N	d 4 <u>e</u>

化合物	Φ(13	Φ <sub>111</sub>	Φ <sub>112</sub>
E-3-514		-√-N-(Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-515	同上		同左
E-3-516	同上	-(S)-Ph	同左
E-3-517	同上	-(Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-518	同上		同左
E-3-519	同上	Ph	Н

(E-3)

		• •	
化合物	Φ <sub>113</sub>	Фііі	Φ112
E-3-601		Ph	同左
E-3-602	同上	o-ピフェニリル	同左
E-3-603	同上	m-ビフェニリル	同左
E-3-604	同上	p-ピフェニリル	同左
E-3-605	同上	- <b>\_</b> -Ph	同左
E-3-606	同上	-Ph	同左
E-3-607	同上	-Ph	同左
E-3-608	同上	2-ナフチル	同左
E-3-609	同上	S CH <sub>3</sub>	同左
E-3-610	同上	SPh	同左
E-3-611	同上		同左
E-3-612	同上		同左
E-3-613	同上		同在

化合物	Φ <sub>113</sub>	Φ111	Φ <sub>112</sub>
E-3-614		-√_N-(Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-615	同上		同左
E-3-616	同上	-C <sub>S</sub> -Ph	同左
E-3-617	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-618	同上		同左
E-3-619	同上	Ph	Н

(E-3)

化合物	Φ <sub>113</sub>	Φιιι	Φ112
E-3-701	-O\$O-	Ph	同左
E-3-702	同上	<b>ービフェニリル</b>	同左
E-3-703	同上	m-ピフェニリル	同左
E-3-704	同上	p-ピフェニリル	同左
E-3-705	同上		同左
E-3-706	同上	-Ph	同左
E-3-707	同上	-Ph	同左
E-3-708	同上	2-ナフチル	同左
E-3-709	同上	$\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	同左
E-3-710	同上	SPh	同左
E-3-711	同上		同左
E-3-712	同上		同左
E-3-713	同上		- जितः

(E-3)

化合物	Φ <sub>113</sub>	$\Phi_{\mathrm{HI}}$	Φ112
E-3-714	-0\\$-0	-(Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-715	同上		同左
E-3-716	同上	S Ph	同左
E-3-717	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-718	同上		同左
E-3-719	同上	Ph	H

/T	$\sim$
<i>t</i>	
~	•

(E-3)			
化合物	Φ113	$\Phi_{\Pi\Pi}$	Φ <sub>112</sub>
E-3-801	ON, Ph	Ph	同左
E-3-802	同上	o-ピフェニリル	同左
E-3-803	同上	m-ピフェニリル	同左
E-3-804	同上	p-ピフェニリル	同左
E-3-805	同上	-C-Ph	同左
E-3-806	同上		同左
E-3-807	同上	-Ph	同左
E-3-808	同上	2-ナフチル	同左
E-3-809	同上	$-\sqrt{S}$ CH <sub>3</sub>	同左
E-3-810	同上	SPh	同左
E-3-811	同上		同左
E-3-812	同上		同左
E-3-813	同上	-(_N-(_N	一 同左

化合物	Φ <sub>113</sub>	Φιιι	Φ112
E-3-814	N, Ph	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	同左
E-3-815	同上		同左
E-3-816	同上	√S Ph	同左
E-3-817	同上	-\(\sum_N- (Ph)_2	同左
E-3-818	同上		同左
E-3-819	同上	Ph	.H
E-3-820	N Ph	何左	同左

$$\Phi_{115} \xrightarrow{\Phi_{116}} \Phi_{120} \xrightarrow{\Phi_{119}} \Phi_{118} \qquad (E-4)$$

(E-4)

(E-4)			
化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ <sub>115</sub> ~Φ <sub>118</sub>	Φ <sub>114</sub> , Φ <sub>119</sub>
E-4-1		Ph	Ph
E-4-2	同上	o-ピフェニリル	Ph
E-4-3	同上	m-ピフェニリル	Ph
E-4-4	同上	p-ピフェニリル	Ph
E-4-5	同上		Ph
E-4-6	同上		Ph
E-4-7	同上	-Ph	Ph
E-4-8	同上	2-ナフチル	Ph
E-4-9	同上	$-\sqrt{s}$ CH <sub>3</sub>	Ph
E-4-10	同上	L <sub>S</sub> L <sub>S</sub> L <sub>Ph</sub>	Ph
E-4-11	同上	$-\sqrt{s}$	Ph
E-4-12	同上		Ph
E-4-13	同上	-{_N-{_N	. Ph

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ <sub>115</sub> ~Φ <sub>118</sub>	Φ <sub>114</sub> , Φ <sub>119</sub>
E-4-14		-√N(Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-15	何上		Ph
E-4-16	同上	-\(\s\)_Ph	Ph
E-4-17	同上		Ph
E-4-18	同上		Ph

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ <sub>115</sub> ~Φ <sub>118</sub>	Φ <sub>114</sub> , Φ <sub>119</sub>
E-4-101		Ph	Ph
E-4-102	同上	<b>ー</b> ピフェニリル	Ph
E-4-103	同上	m-ピフェニリル	Ph
E-4-104	同上	p-ピフェニリル	Ph
E-4-105	問上	-C-Ph	Ph
E-4-106	同上		Ph
E-4-107	同上		Ph
E-4-108	同上	2-ナフチル	Ph
E-4-109	同上	S CH <sub>3</sub>	Ph
E-4-110	同上	SPh	Ph
E-4-111	同上		Ph
E-4-112	同上		Ph
E-4-113	同上	-{_N-{_N	Ph

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	$Φ$ <sub>115</sub> $\sim$ $Φ$ <sub>118</sub>	Φ <sub>114.</sub> Φ <sub>119</sub>
E-4-114		-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-115	同上	CCO	Ph
E-4-116	同上	_{S Ph	Ph
E-4-117	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-118	同上		Ph
E-4-119	同上	p-ピフェニリル	Н
E-4-120	同上	m-ピフェニリル	Н
E-4-121	同上	o-ピフェニリル	н

(E-4)

		•		
化合物	Φ <sub>120</sub>	Ф115, Ф118	Ф116, Ф117	Φ114, Φ119
E-4-122			Ph	Н
E-4-123	同上	同上	Н	Ph
E-4-124	同上	p-ピフェニル	Ph	Н
E-4-125	同上	m-ピフェニル	Ph	Н
E-4-126	同上	o-ピフェニル	Ph	Н
E-4-127	同上 一	<b>⊘</b> N− (Ph)	)2 H	Н
E-4-128	同上		Н	: <b>H</b>
E-4-129	同上		Н	Н
E-4-130	同上	$\Phi_{115} = Ph$ $\Phi_{118} = H$	Φ <sub>116</sub> = H Φ <sub>117</sub> = Ph	Н

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	$\Phi_{115}{\sim}\Phi_{118}$	Φ <sub>114</sub> , Φ <sub>119</sub>
E-4-201	$-\sqrt[s]{}$	Ph	Ph
E-4-202	同上	o-ピフェニリル	Ph
E-4-203	同上	m-ピフェニリル	Ph
E-4-204	同上	p-ピフェニリル	Ph
E-4-205	同上 .	-C>-Ph	Ph
E-4-206	同上	-Ph	Ph
E-4-207	同上	Ph	Ph
E-4-208	同上	2-ナフチル	Ph
E-4-209	同上	_{S}SCH₃	Ph
E-4-210	同上	- S-Ph	Ph
E-4-211	同上		Ph
E-4-212	同上		Ph
E-4-213	同上	-(_N (_N	Ph

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	Φι15~Φ118	Φ114, Φ119
E-4-214	_{s}_	$-\sqrt{\text{Ph}}$	Ph
E-4-215	同上		Ph
E-4-216	同上	- Ph	Ph
E-4-217	同上	-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-218	同上		Ph
E-4-219	同上	$\Phi_{115} = \Phi_{117} = Ph$ $\Phi_{116} = \Phi_{118} = H$	Н

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ115~Φ118	Φ <sub>114</sub> , Φ <sub>119</sub>
E-4-301	$-\sqrt{s}$	Ph	Ph
E-4-302	同上	o-ピフェニリル	Ph
E-4-303	同上	m-ピフェニリル	Ph
E-4-304	同上	p-ピフェニリル	Ph
E-4-305	同上		Ph
E-4-306	同上		Ph
E-4-307	同上	-Ph	Ph
E-4-308	同上	2-ナフチル	Ph
E-4-309	同上		Ph
E-4-310	同上	-(S)-Ph	Ph
E=4-311	伺上		Ph
E-4-312	同上		Ph
E-4-313	同上	-(_N -(_N	Ph

F-	۸۱-
\ F	-4/

(E-4)		·	·
化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ <sub>115</sub> ~Φ <sub>118</sub>	Φ114, Φ119
E-4-314	$\sqrt{s}\sqrt{s}$	-√_N-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-315	同上		Ph
E-4-316	同上	√ <sub>S</sub> Ph	Ph
E-4-317	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-318	同上		Ph
E-4-319	同上	p-ピフェニリル	Н
E-4-320	同上	m-ピフェニリル	Н
E-4-321	同上	o-ビフェニリル	н
E-4-322	同上	$\Phi_{115} = \Phi_{117} = Ph$ $\Phi_{116} = \Phi_{118} = H$	Н

(E-4)

化合物	Φι20	Φ <sub>115</sub> ~Φ <sub>118</sub>	Φ <sub>114</sub> , Φ <sub>119</sub>
E-4-401		Ph	Ph
E-4-402	同上	o-ピフェニリル	Ph
E-4-403	同上	m-ピフェニリル	Ph
E-4 <b>-404</b>	同上	pーピフェニリル	Ph
E-4-405	同上		Ph
E-4-406	同上	-Ph	Ph
E-4-407	同上	-\(\)Ph	Ph
E-4-408	同上	2-ナフチル	Ph
E-4-409	同上	$ \sqrt{s}$ $\sqrt{s}$ CH3	Ph ·
E-4-410	同上	S	Ph
E-4-411	同上		Ph
E-4-412	同上		Ph
E-4-413	商上	-{= <sub>N</sub> -{= <sub>N</sub>	. Ph

(E-4)

		·	
化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ115~Φ118	Ф114, Ф119
E-4-414		-√_N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-415	同上		Ph
E-4-416	同上	-\(\s\)_Ph	Ph
E-4-417	同上	-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-418	同上		Ph
E-4-419	8	Ph	Ph

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ115~Φ118	Φ114, Φ119
E-4-501		Ph	Ph
E-4-502	同上	o-ピフェニリル	Ph
E-4-503	同上	m-ピフェニリル	Ph
E-4-504	同上	p-ピフェニリル	Ph
E-4-505	同上	-C-Ph	Ph
E-4-506	同上	~Ph	Ph
E-4-507	同上	Ph_	Ph
E-4-508	同上	2-ナフチル	Ph
E-4-509	同上		Ph
E-4-510	同上	-Cs Ph	Ph
E-4-511	同上	$-\sqrt{s}$	Ph
E-4-512	同上		Ph
E-4-513	同上		Ph

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ <sub>115</sub> ~Φ <sub>118</sub>	Φ <sub>114</sub> , Φ <sub>119</sub>
E-4-514		-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-515	同上		Ph
E-4-516	同上	√ <sub>S</sub> Ph	Ph
E-4-517	同上	-\(\bigcap_N- (Ph)_2\)	Ph
E-4-518	同上		Ph
E-4-519	同上	p-ピフェニリル	Н
E-4-520	同上	m-ピフェニリル	Н
E-4-521	同上	o-ビフェニリル	Н
E-4-522	同上	$\Phi_{115} = \Phi_{118} = - N - (Ph)_2$ $\Phi_{116} = \Phi_{117} = Ph$	Н
E-4-523	同上	$\Phi_{115} = \Phi_{118} = - N - (Ph)_2$ $\Phi_{116} = \Phi_{117} = H$	Ph
E-4-524	同上	Φ <sub>115</sub> = Φ <sub>118</sub> = p-ピフェニリル Φ <sub>116</sub> = Φ <sub>117</sub> = Ph	Н
E-4-525	同上	$Φ_{115} = Φ_{118} = o$ -ビフェニリル $Φ_{116} = Φ_{117} = Ph$	Н
E-4-526	同上	$Φ_{115} = Φ_{118} = m - ₹7 = 7 + 7 + 7 + 7 + 7 + 7 + 7 + 7 + 7 + $	Н

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	$\Phi_{115}{\sim}\Phi_{118}$	Φ114, Φ119
E-4-527		$\Phi_{115} = \Phi_{118} = N - (Ph)_2$ $\Phi_{116} = \Phi_{117} = H$	Н
E-4-528	同上	Φ <sub>115</sub> = Φ <sub>118</sub> = 1-ピレニル Φ <sub>116</sub> = Φ <sub>117</sub> = Η	Н
E-4-529	同上	Φ <sub>115</sub> = Φ <sub>118</sub> = 2-ピレニル Φ <sub>116</sub> = Φ <sub>117</sub> = Η	Н

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ <sub>115</sub> ~Φ <sub>118</sub>	Φ <sub>114</sub> , Φ <sub>119</sub>
E-4-601		Ph	Ph
E-4-602	同上	o-ピフェニリル	Ph
E-4-603	同上	m-ピフェニリル	Ph
E-4-604	同上	p-ピフェニリル	Ph
E-4-605	同上		Ph
E-4-606	同上	-\(\)Ph	Ph
E-4-607	同上	Ph_	Ph
E-4-608	同上	2-ナフチル	Ph
E-4-609	同上	√ <sub>S</sub> ↓ CH <sub>3</sub>	Ph
E-4-610	同上	√ <sub>S</sub> → Ph	Ph
E-4-611	同上	$-\sqrt{s}$	Ph
E-4-612	同上		Ph
E-4-613	间上		Ph

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ <sub>115</sub> ~Φ <sub>118</sub>	Φ <sub>114</sub> , Φ <sub>119</sub>
E-4-614		$-\sqrt{\text{Ph}}_2$	Ph
E-4-615	同上		Ph
E-4-616	同上	-\(\s\)-Ph	Ph
E-4-617	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-618	同上		Ph
E-4-619	同上	$\Phi_{115} = \Phi_{116} = Ph$ $\Phi_{116} = \Phi_{117} = H$	Н

(E-4)

		·	
化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ <sub>115</sub> ~Φ <sub>118</sub>	Ф114, Ф119
E-4-701		Ph	Ph
E-4-702	同上	o-ピフェニリル	Ph
E-4-703	同上	m-ピフェニリル	Ph
E-4-704	同上	p-ピフェニリル	Ph
E-4-705	同上	- <b>\_</b> -Ph	Ph
E-4-706	同上		Ph
E-4-707	同上	-\(\)Ph	Ph
E-4-708	同上	2-ナフチル	Ph
E-4-709	同上	SCH₃	Ph
E-4-710	同上	SPh	Ph
E-4-711	同上		Ph
E-4-712	<b>闹上</b>		Ph
E-4-713	<b>同上</b>	-<->	Ph

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ <sub>115</sub> ~Φ <sub>118</sub>	Φ114, Φ119
E-4-714		-(Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-715	同上		Ph
E-4-716	同上	- S-Ph	Ph
E-4-717	同上	N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph
E-4-718	同上		Ph
E-4-719		Ph	Ph
E-4-720		Ph	Ph

•	_	4	۹
ı	<b>-</b>	-4	

化合物	Ф <sub>120</sub>	$\Phi_{115} \sim \Phi_{118}$	Φ114, Φ119
E-4-801	ONJ Ph	Ph	Ph
E-4-802	同上	<b>⊖</b> ピフェニリル	Ph
E-4-803	同上	m-ピフェニリル	Ph
E-4-804	同上	p-ピフェニリル	Ph
E-4-805	同上	Ph	Ph
E-4-806	同上		Ph
E-4-807	同上	-\Ph	Ph
E-4-808	同上	2-ナフチル	Ph
E-4-809	同上	-CH3	Ph
E-4-810	同上	SPh	Ph
E-4-811	同上	$\sqrt{s}$	Ph
E-4-812	同上		Ph
E-4-813	同上	<b>-</b>	Ph

(E-4)

化合物	Φ <sub>120</sub>	Φ115~Φ118	Φ <sub>114</sub> , Φ <sub>119</sub>		
E-4-814	N Ph	———N− (Ph) <sub>2</sub>	Ph		
E-4-815	同上		Ph		
E-4-816	同上	-\(\s\)_Ph	Ph		
E-4-817	同上 -	N- (Ph) <sub>2</sub>	Ph		
E-4-818	同上		Ph		
E-4-819	NI Ph	Ph	Ph		
E-4-820	Ph O O Ph	Ph	Ph		

$$\Phi_{125}$$
 $\Phi_{126}$ 
 $\Phi_{127}$ 
 $\Phi_{122}$ 
 $\Phi_{121}$ 
 $\Phi_{121}$ 
(E-5)

(E-5)

化合物	Φ <sub>128</sub>	Φ <sub>127</sub>	Φ <sub>121</sub>	Φ <sub>122</sub>	Φ <sub>123</sub>	Φ <sub>124</sub>	Ф <sub>125</sub>	Φ <sub>126</sub>
E-5-1		Ph	同左	同左	同左	同左	同左	同左
E-5-2	o <sup>o</sup> o	Ph	同左	同左	同左	同左	同左	同左
E-5-3		Ph	同左	同左	同左	同左	同左	同左
E-5-4		Ph	同左	同左	同左	同左	同左	同左
E-5-5		Ph	同左	同左	同左	同左	同左	同左
E-5-6	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	Ph	同左	同左	同左	同左	同左	同左
E-5-7	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	Ph	同左	同左	同左	同左	同左	同左
								•

$$\Phi_{129} \nearrow 0 \qquad \Phi_{131} \nearrow 0 \qquad \Phi_{130}$$

(E-6)

化合物	Φ <sub>131</sub>	Ф <sub>130</sub>	Ф <sub>129</sub>
E-6-1		Ph	Ph
E-6-2		Ph	Ph
E-6-3		Ph	Ph
E-6-4		Ph	Ph
E-6-5			
E-6-6			
E-6-7	~ <u></u>	p-ピフェニリル	p-ピフェニリル
E-6-8	<b>-()-()</b> -	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル
E-6-9			
E-6-10	-<>		

$$\Phi_{132}$$
  $\bigwedge_{0}^{N} \Phi_{134}$   $\bigwedge_{0}^{N} \Phi_{133}$ 

(E-7)

(E-7)

化合物	Φ <sub>132</sub>	Ф <sub>133</sub>	Ф <sub>134</sub>
E-7-1	Ph	Ph	<b>-</b>
E-7-2	pーピフェニリル	p-ピフェニリル	<b>-</b>
E-7-3	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	<del>-</del>
E-7-4	<b>-</b>		<b>-</b>
E-7-5	$-$ \bigset\sum_NPh_2	-NPh <sub>2</sub>	
E-7-6	Ph	Ph	<b>-</b>
E-7-7	p-ピフェニリル	p-ピフェニリル	<b>-</b>
E-7-8	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	
E-7-9	<b>-</b>	<b></b>	
E-7-10	NPh <sub>2</sub>	-NPh <sub>2</sub>	

(E-8)

(E-8)

·			<u> </u>
化合物	Φ <sub>136</sub>	Φ <sub>137</sub>	Φ <sub>138</sub>
E-8-1	Ph	Ph	<b></b>
E-8-2	p-ピフェニリル ·	p-ピフェニリル	<b></b>
E-8-3	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	<b></b>
E-8-4	- <b>~</b>	<b></b>	<b>-</b>
E-8-5	-NPh <sub>2</sub>	-NPh <sub>2</sub>	<b></b>
E-8-6	Ph:	Ph	
E-8-7	pーピフェニリル	p-ピフェニリル	<b>-</b>
E-8-8	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	
E-8-9	<b>~~~</b>	<b>~~~</b>	
E-8-10	-NPh <sub>2</sub>	-{\rightarrow}-NPh2	<b>-</b>

(E-9)

化合物	Φ <sub>139</sub>	Φ <sub>140</sub>	Φ <sub>141</sub>	Φ <sub>142</sub>
E-9-1	Ph	Ph	Ph	Ph
E <del>-9-</del> 2	Ph	Ph	Н	Н
E-9-3	p-ピフェニリル	p-ピフェニリル	Ph	Ph
E-9-4	p-ピフェニリル	p-ピフェニリル	Н	H
E-9-5	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	Ph	Ph
E-9-6	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	Н	Н
E-9-7	<b>-</b> ◇◇		Ph	Ph
E-9-8			Ph	Ph
E-9-9	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~		Н	Н
E-9-10	<b>-</b> ○-•-	<b>-</b> ○	Н	н
E-9-11	Ph	Ph	NPh <sub>2</sub>	NPh <sub>2</sub>
E-9-12	Ph	Ph	<b></b>	

$$\Phi_{143}$$
 $\Phi_{144}$ 
 $\Phi_{146}$ 
 $\Phi_{147}$ 
 $\Phi_{150}$ 
 $\Phi_{151}$ 

(E-10)

E-10-1         H <th>化合物</th> <th>Φ143</th> <th>Φ144</th> <th>Φ145</th> <th>Ф145 Ф146</th> <th>Φ147</th> <th>Φ148</th> <th>Ф149 Ф150</th> <th>Ф150</th> <th>Φ151</th> <th>Φ152</th>	化合物	Φ143	Φ144	Φ145	Ф145 Ф146	Φ147	Φ148	Ф149 Ф150	Ф150	Φ151	Φ152
H	E-10	-1	Н	Ξ	Ξ	Ph	Ph	н	H	Н	Ξ
H         H         H         P・ビフェニリル P・ビフェニリル H         H	E-10		Ph	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	H	Ξ	Ph	둡
r Pーピフェニリル         II         III	E-10	-3	Ξ	I	Ξ	p-ピフェニリル p-	<b>パレエニリル</b>	H	H	Ħ	=
V m-ビフェニリル         H         Ph	<u>-10</u>	I p-ピフェニリル	P-ピフェニリル		Ξ	11	H	Ξ	Ξ	アーピフェニリル	い-ピフェニリル
H H H H H H H H H H H H H H H H H H H	E-10	-5 m-ピフェニリル	m-ピフェニリル		Ξ		11	Ξ	H	m-ピフェニリル m-ピフェニリル	m-ピフェニリル
II H Ph	E-10-	·6 \Q\o\Q\o\0		Ξ		Ξ	Ξ	Ξ	=		() · ()
<u>પત પત પત પત પત પત પત પત </u>	E-10-	-7	Ξ	Ph	문	Æ	Æ	돈	E.	I	Ξ
	-01-3		E	됩	ᄯ	Ph	Ph	Æ	몺	됩	£

(DI-10)

$$\Phi_{158}$$
 $\Phi_{159}$ 
 $\Phi_{160}$ 
 $\Phi_{161}$ 
 $\Phi_{154}$ 
 $\Phi_{155}$ 
 $\Phi_{156}$ 
 $\Phi_{156}$ 
 $\Phi_{156}$ 
 $\Phi_{151}$ 
 $\Phi_{152}$ 
 $\Phi_{153}$ 
 $\Phi_{154}$ 
 $\Phi_{155}$ 
 $\Phi_{156}$ 
 $\Phi_{156}$ 
 $\Phi_{156}$ 
 $\Phi_{157}$ 
 $\Phi_{158}$ 
 $\Phi_{158}$ 
 $\Phi_{158}$ 
 $\Phi_{158}$ 
 $\Phi_{158}$ 
 $\Phi_{158}$ 
 $\Phi_{158}$ 
 $\Phi_{158}$ 

Ph H H H H H Ph P-ピフェニリル p-ピフェニリル H H H H H H H H H H H H H H H H H H H	化台物	Φ153	Φ154	ΦISS	Φ <sub>156</sub>	Φ157	Φ 82	\$ <u>\</u>	6	Φ161	φ,
Pービフェニリル         Pービフェニリル         H	E-11-1	Ph	Ph	I	H	H	F	H	I	Ph	Ph
$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	E-11-2	D-ピフェニリル	P-ピフェニリル	I	H	I	工	I	Ξ	ルーピフェニリル	
今へ         中         H	E-11-3		m-ピフェニリル	Ή	H	I	I	I	I	m-ピフェニリル	
Ph Ph H Ph H H Ph	E-11-4	$\bigcirc$ $\bigcirc$ $\bigcirc$		. <b>±</b>	Ħ	H	工	H	I		
Ph	E-11-5	Ph	P.	H	Ph	H	Ph	Ħ	I		) 문 ]
Ph Ph H Ph H Ph Ph	6-11-6	ı'n	P	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	P.	Ph	Ph.
	E-11-7	Ph	Ph	Ph	. <b>=</b>	Ph	I	Ξ	Ξ	Ph	Ph

(0-11)

$$\Phi_{163}$$
 $\Phi_{164}$ 
 $\Phi_{172}$ 
 $\Phi_{171}$ 
 $\Phi_{168}$ 
 $\Phi_{167}$ 
 $\Phi_{169}$ 
 $\Phi_{169}$ 
 $\Phi_{169}$ 
 $\Phi_{169}$ 
 $\Phi_{169}$ 
 $\Phi_{169}$ 
 $\Phi_{169}$ 
 $\Phi_{169}$ 

C 企 多	Φ163	Φ163 Φ164 Φ165	Φ <sub>165</sub>	Φ166	Φ167	Ф168	691Ф	Φ170	Φ <sub>171</sub>	<u> </u>	Φ <sub>173</sub>
E-12-1	工	Ξ	F.	Ph	Ph	돈	-F	뜐	Ξ	I	$\Diamond$
E-13-2	- =	Ξ	된	- <u>4</u> 2	Ph	돈	Ph	L. L.	. =	Ξ	
E-12-3	F.	된	된	Ph	Ч	준	ų.	몺	₹.	P.	$\Diamond$
E-121	된	돈	된	돈	rg.	뒵	P.	Pl	P	F	$\Diamond$
E-12-5	=	=	Ę	ルピフェニリル	ルレニエクソー	Ph	p-ピフェニリル	p-ピフェニリル	Ξ	Ξ	$\Diamond$
E-12-6	=	=	F	ルーピフェニリル	m-ピフェニリル	Ph	M-ピフェニリル	m-ピフェニリル	H	_ =	$\Diamond$
E-12-7	=,	=	£			٣			=	Pro	
E-12-8	I	=	돈	アピフェニリル	p-ピフェニリル	문	アーピフェニリル	p-ピフェニリル	Η	Ξ	
6-13-6	=	=	돈	ルーピフェニリル	M-ピフェニリル	P	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル	=	=	
E-12-10	=	=	돈			P			= .	=	

(E-13)

$$\Phi_{175}$$
 $\Phi_{176}$ 
 $\Phi_{177}$ 
 $\Phi_{177}$ 
 $\Phi_{177}$ 
 $\Phi_{177}$ 

(E-13)

化合物	Ф <sub>174</sub>	Φ <sub>175</sub>	Φ176	Φ177	Φ178	Ф179	Ф180	Φ181
E-13-1	==	Ξ	CH3	CH3	I	I	CI·I3	CHI3
E-13-2	Ξ	=	CH <sub>3</sub>	CH3	Ξ	Ξ	F.	Ph
E-13-3	=	Ξ	CH <sub>3</sub>	CH3	I	I	アーピフェニリル	p-ピフェニリル
E-13-4	tura tura	=	CH <sub>3</sub>	CII3	Ξ	Ħ	m-ピフェニリル	m-ピフェニリル
E-13-5	=	Ξ	Ci-l3	CH3	Ξ	I	のピフェニリル	かとフェニリル
E-13-6	=	Ξ	<u> </u>		H	Ξ	Ph.	Ph
E-13-7	=	=			I	I	Ph	Ph
E-13-8	=	Ξ	NPh2	-NPh2	I	Ħ	L	P
E-13-9	Ξ	=	Ph	Ph	Ŧ	11	Ph	ਸ਼ <sub>.</sub>
E-13-10	=	=	4.U.√1-q	ሰ-ተህ <i>ル</i>	Ξ	=	Ph	l?
E-13-11	=	=	in-ピフェニリル	m-ピフェニリル	=	Ξ	M-ピフェニリル	m-ピフェニリル
E-13-12	문	된	Ph	Ph	占	£	L	ĸ

F-13)

(E-14)

化合物	Φ196	Φ197	861ф	Ф199	Ф200	Φ <sup>201</sup>	Φ202	Φ203	Ф204	n .
E-14-1	P	Ξ	11	H	ı	H	Ħ	Æ	<b>\$</b>	2
E-14-2	뜐	Ξ	Ξ	Ξ	1	<u> </u>	Ι,	F.		7
E-14-3	Æ	I	Ч	I	ı	듄	I	H.	$\Diamond$	8
E-14-4	돈	=	된	Ξ	, <b>t</b>	Ph	Ξ	준		
E-14-5	Ph	Ξ	띺	I	1	돈	Ξ	Ph	ı	8
E-14-6	Ph	Ī	Ξ	<b>=</b>	Ξ	1	<del></del>	P. H	<b>\( \)</b>	<b>~</b>
E-14-7	F.	Ξ	Ħ	I	, <u> </u>		H	F.	. 1	7
E-1.1-8	P	Ξ.	=	Ξ	=	1	Ξ	P.		
E-1·1-3	1	Ξ	H	Ξ·	Ħ	Ph	I	I	1	0
E-14-10		=	Ph	=	=	줊	=	=		<b>N</b>
E-14-11	•	=		=	=	R	=	Ξ		. 63

E-14)

(E-14)		,								
化合物	%1 <sub>Φ</sub>	Ф197	861φ	&i <del>0</del>	Ф200	Φ201	Φ202	φω	Ф204	- Iu
E-14-12	=	=	Ξ	문	Pħ	1	Ξ	ı I	-⊘-z -⊘-z	ო
E-14-13	Ξ	Ξ	=	몺	Æ	1	Ξ	I	, -≪ ≺	က
E-1:1-14	Ξ.	=	Ξ	된	. 4d.	1	=	Ħ		က
E-14-15	Ξ	E,	Ξ	<b>z</b>	=	Ξ	Ξ	ı		m
E-14-16	=	Ξ	<b>H</b> .	I	=	Ξ	=	1	<b>~</b> ◇ ~	က
E-1/1-17	. =	· =	=	<b>=</b>	Ξ	= .		1		က

E-14)

発光層における正孔輸送性のホスト材料および電子輸送性のホスト材料は各々 1種のみ用いても2種以上を併用してもよい。

このような有機EL素子においては、発光層を挟持する形で陽極側に正孔注入性および輸送性の層、および陰極側に電子注入性および/または輸送性の層が設けられている。この場合の正孔注入性および/または輸送性の層、電子注入性および/または輸送性の層、陽極、陰極等は前記と同様である。

また、混合層をはじめとする有機化合物層の形成方法等の有機EL素子の製造 方法についても前記と同様である。

本発明の有機EL素子は、通常、直流駆動型のEL素子として用いられるが、 交流駆動またはパルス駆動することもできる。印加電圧は、通常、2~20V程 度とされる。

### 実施例

以下、本発明の具体的実施例を示し、本発明をさらに詳細に説明する。 〈実施例1〉

厚さ100nmのIT〇透明電極(陽極)を有するガラス基板を、中性洗剤、アセトン、エタノールを用いて超音波洗浄し、煮沸エタノール中から引き上げて乾燥し、UVオゾン洗浄後、蒸着装置の基板ホルダーに固定して、1×10<sup>-6</sup>torrまで減圧した。

例示化合物 II-1020N、N'-ジフェニル-N、N'-ビス-(-4'-N-1) (N-(m-ビフェニル)-N-フェニル) アミノビフェニル-4-イル) ベンジジンを、蒸着速度  $2 \, \text{nm}$  / sec で  $2 \, 0 \, \text{nm}$  の厚さに蒸着し、正孔輸送層とした。

次いで、例示化合物 I - 2 0 1 とトリス (8 - キノリノラト) アルミニウム (A 1 Q 3) を重量比で 2:100の比率で、50mmの厚さに蒸着し、発光層とした。 次いで、減圧状態を保ったまま、電子注入輸送層として、トリス (8 - キノリ ノラト)アルミニウムを蒸着速度 0. 2 nm/secで 1 0 nmの厚さに蒸着した。
 さらに、減圧状態を保ったまま、MgAg(重量比 10:1)を蒸着速度 0.
 2 nm/sec で 2 0 0 nmの厚さに蒸着して陰極とし、保護層としてAlを 1 0 0 nm
 蒸着しE L 素子を得た。

このE L 素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $14V \cdot 800 \, \text{mA/cm}^2$  で $103800 \, \text{cd/m}^2$ の緑色(発光極大波長 $\lambda \, \text{max} = 525 \, \text{nm}$ 、色度座標 x = 0. 28y = 0. 68) の発光が確認され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気中で $10000 \, \text{m}$  の時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は $10 \, \text{mA/cm}^2$ の定電流駆動で $890 \, \text{m}$  時間(初期輝度 $1288 \, \text{cd/m}^2$ 、駆動電圧上昇1.5V)、初期輝度 $300 \, \text{cd/m}^2$ では $4500 \, \text{m}$  間であった。

## (実施例2)

実施例1と同様に素子を作製した。ただし、正孔輸送層に、例示化合物II-102の代わりに例示化合物II-101のN, N'ージフェニルーN、N'ービスー(4'-(N, N-ビス(m-ビフェニル)アミノビフェニルー4ーイル)ペンジジンを用いた。

このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $14V \cdot 753 \text{ mA/cm}^2$ で $100480 \text{ cd/m}^2$ の緑色(発光極大波長 $\lambda \text{ max}=525 \text{ nm}$ 、色度座標 x=0. 31y=0. 66)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000 ma0時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は $10 \text{ mA/cm}^2$ の定電流駆動で680 mB1( $1433 \text{ cd/m}^2$ 、駆動電圧上昇 1.5V)初期輝度 $300 \text{ cd/m}^2$ では4000 mB1であった。

### 〈実施例3〉

実施例 1 と同様に素子を作製した。ただし、発光層に、例示化合物 I-201 の代わりに例示化合物 I-203 を用いた。

このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $13V \cdot 553$  mA/cm² で 69500 cd/m²の緑色(発光極大波長 $\lambda$  max = 515 nm、色度座標 x = 0.26 y = 0.66)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000 時間以上安定していた。部分非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の

半減期は10mA/cm<sup>2</sup>の定電流駆動で600時間(1078cd/m<sup>2</sup>、駆動電圧上昇1.5V)初期輝度300cd/m<sup>2</sup>では4000時間であった。

### (実施例4)

実施例1と同様に素子を作製した。ただし、発光層に、例示化合物 I-201 の代わりに例示化合物 I-202を用いた。

このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $14V \cdot 753mA/cm^2$ で71700cd/m²の緑色(発光極大波長 $\lambda$ max=515nm、色度座標x=0.29y=0.64)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は10mA/cm²の定電流駆動で800時間(998cd/m²、駆動電圧上昇1.5V)初期輝度300cd/m²では5000時間であった。

### 〈実施例5〉

実施例1と同様に素子を作製した。ただし、発光層に、例示化合物 I-201 の代わりに例示化合物 I-103 を用いた。

このE L 素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $16V \cdot 980$  mA/cm² で 61400 cd/m²の緑色 (発光極大波長 $\lambda$  max = 510 nm、色度座標 x = 0.23 y = 0.63) の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000 時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は10 mA/cm² の定電流駆動で300 の時間(730 cd/m²、駆動電圧上昇8.0 V)初期輝度300 cd/m²では1000 時間であった。

### (実施例6)

実施例1と同様に素子を作製した。ただし、発光層に、例示化合物 I - 2 0 1 の代わりに例示化合物 I - 1 0 4 を用いた。

このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、12V、 $625mA/cm^2$ で $40300cd/m^2$ の緑色(発光極大波長 $\lambda$ max = 500m、色度座標 x = 0. 23y = 0. 58)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は $10mA/cm^2$ の定電流駆動で800時間( $680cd/m^2$ 、駆動電圧上

昇2.5V)初期輝度300cd/m²では4000時間あった。

# 〈比較例1〉

実施例1と同様に素子を作製した。ただし、正孔輸送層に、例示化合物II-102の代わりにIN, IN - IV - IV

このE L 素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $13V \cdot 518mA/cm^2$ で71700cd/ $m^2$ の緑色(発光極大波長 $\lambda max = 525nm$ 、色度座標x = 0.29y = 0.66)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。輝度の半減期は $10mA/cm^2$ の定電流駆動で65時間(1281cd/ $m^2$ 、駆動電圧上昇1.5V)初期輝度300cd/ $m^2$ では800時間であった。

### (比較例2)

このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $14V \cdot 532 \text{mA/cm}^2$ で81000cd/m²の緑色(発光極大波長 $\lambda$  max=525 mm、色度座標x=0.32y=0.65)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。輝度の半減期は10 mA/cm²の定電流駆動で68時間(1730cd/m²、駆動電圧上昇2.0V)初期輝度300cd/m²では800時間であった。

### 〈比較例3〉

実施例1と同様に素子を作製した。ただし、正孔輸送層に、例示化合物II-102の代わりにN、N'ービス(-3-t-プチルフェニル)-N、N'ージフェニル-1、1'ービフェニル-4、4'ージアミン(TPD008)を用いた。このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $13V \cdot 508 \text{ mA/cm}^2$ で79300cd/ $m^2$ の緑色(発光極大波長 $\lambda \max = 525 \text{ nm}$ 、色度座標x=0.30y=0.66)の発光が確認され、この発光は乾燥室素雰囲気中で10000

時間以上安定していた。輝度の半減期は $10\,\text{mA/cm}^2$ の定電流駆動で $29\,\text{時間}$  ( $1749\,\text{cd/m}^2$ 、駆動電圧上昇 $1.4\,\text{V}$ )初期輝度 $300\,\text{cd/m}^2$ では $500\,\text{時間}$ であった。

### (比較例4)

実施例1と同様に素子を作製した。ただし、正孔輸送層に、例示化合物II-102の代わりにIN, IN, IN,

このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $14V \cdot 643 \text{ mA/cm}^2$ で $102700 \text{ cd/m}^2$ の緑色(発光極大波長 $\lambda \text{ max} = 525 \text{ nm}$ 、色度座標 x=0. 28y=0. 68)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000 obs間以上安定していた。輝度の半減期は $10 \text{ mA/cm}^2$ の定電流駆動で115 bbs ( $1842 \text{ cd/m}^2$ 、駆動電圧上昇1.8V) 初期輝度 $300 \text{ cd/m}^2$ では1600 bbs 間であった。

# 〈比較例5〉

実施例1と同様に素子を作製した。ただし、正孔注入層に、例示化合物II-102の代わりにIN, IN -ジフェニルIN, IN -ビスIN - IN -

このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $14V \cdot 715 \text{ mA/cm}^2$ で $75600 \text{ cd/m}^2$ の緑色(発光極大波長 $\lambda \text{ max}=525 \text{ nm}$ 、色度座標x=0.32 y=0.66)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で $10000 \text{ 時間以上安定していた。輝度の半減期は<math>10 \text{ mA/cm}^2$ の定電流駆動で $197 \text{ 時間}(1156 \text{ cd/m}^2$ 、駆動電圧上昇2.3V)初期輝度 $300 \text{ cd/m}^2$ では2000 時間であった。

#### (比較例6)

実施例1と同様に素子を作製した。ただし発光層に例示化合物 I-201 の代わりに下記のキナクリドン (例示化合物 III-1) を用い0.75 wi %となるように含有させた。

このE L 素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $16 \text{ V} \cdot 840 \text{ mA/cm}^2$  で  $6000 \text{ cd/m}^2$  の黄緑色(発光極大波長 $\lambda$  max = 540 nm、色度座標 x = 0. 37 y = 0. 60) の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で 100000 o の時間以上安定していた。輝度の半減期は  $10 \text{ mA/cm}^2$  の定電流駆動で 100 o 時間 ( $800 \text{ cd/m}^2$ 、駆動電圧上昇 3.2 V) 初期輝度  $300 \text{ cd/m}^2$ では 500 o 時間であった。

以上の実施例1~6、比較例1~6の有機EL素子の特性等を表1、2にまとめて示す。

サンブル         発光層         元本 大工 <b< th=""><th></th><th></th><th></th><th></th><th></th><th>,</th><th></th><th></th></b<>						,		
A1Q3     II-102     525rm     103800cd/m²     10000hr以上     890hr       +I-201     (森) (14V·800mÅ/cm²)     10000hr以上     680hr       +I-201     (森) (14V·753mÅ/cm²)     10000hr以上     680hr       +I-203     (I-102     515rm     69500cd/m²     10000hr以上     600hr       +I-203     (II-102     515rm     69500cd/m²     10000hr以上     800hr       +I-203     (森) (14V·753mÅ/cm²)     10000hr以上     800hr       +I-202     (森) (14V·753mÅ/cm²)     10000hr以上     800hr       +I-203     (森) (16V·980mÅ/cm²)     10000hr以上     1730cd/m²·1.5V]       A1Q3     II-102     510rm     61400cd/m²     10000hr以上     800hr       +I-103     (森) (16V·980mÅ/cm²)     10000hr以上     800hr     800hr       +I-104     (森) (12V·625mÅ/cm²)     16000hr以上     680cd/m²·1.5V]		発光層	正孔輸送曆	λmex	曹	安定時間	<del>기</del>	
A1Q3       II-101       525nm       104800cd/m²       10000hr以上       680hr         +1-201       (4穀)       (14V·753mA/cm²)       10000hr以上       600hr         A1Q3       II-102       515nm       69500cd/m²       10000hr以上       600hr         +1-203       (4穀)       (13V·553mA/cm²)       10000hr以上       800hr         A1Q3       II-102       515nm       71700cd/m²       10000hr以上       800hr         A1Q3       II-102       510nm       61400cd/m²       10000hr以上       730cd/m², 1.5V]         +1-103       (4穀)       (16V·980mA/cm²)       10000hr以上       800hr       1730cd/m², 8.0V]         +1-104       (4穀)       (12V·625mA/cm²)       (680cd/m², 1.5V]		A103 +1-201	11-102	525cm (様)	103800cd/m² (14V·800mA/cm²)	10000hr以上	890hr [1288cd/m², 1.5V]	4500hr
A1Q3       II-102       515rm       69500cd/m²       10000hr以上       600hr         +I-203       (4款)       (13V·553mÅ/cm²)       10000hr以上       800hr         A1Q3       II-102       515rm       71700cd/m²       10000hr以上       800hr         A1Q3       II-102       510rm       61400cd/m²       10000hr以上       3000hr       1         +I-103       (4款)       (16V·980mÅ/cm²)       [730cd/m²,8.0V]       1         +I-104       (4款)       (12V·625mÅ/cm²)       [680cd/m²,1.5V]         +I-104       (4款)       (12V·625mÅ/cm²)       [680cd/m²,1.5V]	奧施例2	A1Q3 +1-201	11-101	525m (桑)	104800cd/m² (14V·753mA/cm²)	10000hr以上	680hr [1433cd/m², 1.5V]	4000hr
A1Q3       II-102       515nm       71700cd/m²       10000hr以上       800hr         +I-202       (緑) (14V·753mA/cm²)       10000hr以上       3000hr       1         A1Q3       II-102       510rm       61400cd/m²       10000hr以上       7730cd/m²,8.0V]         +I-103       (禄) (16V·980mA/cm²)       10000hr以上       800hr         +I-104       (禄) (12V·625mA/cm²)       [680cd/m²,1.5V]		A1Q3 +I-203	11-102	515mm (報)	69500cd/m² (13V·553mA/cm²)	10000hr以上	600hr [1078cd/m*, 1.5V]	4000hr
A1Q3     II-102     510rm     61400cd/m²     10000hr以上     3000hr     1       +I-103     (森) (16V·980mA/cm²)     [730cd/m², 8.0V]       A1Q3     II-102     500rm     40300cd/m²     10000hr以上     800hr       +I-104     (森) (12V·625mA/cm²)     [680cd/m², 1.5V]		A1Q3 +I-202	11-102	515nm (類)	71700cd/m² (14V·753mA/cm²)	10000hr以上	800hr [998cd/m², 1.5V]	5000hr
A103 II-102 500rm 40300cd/m* 10000hr以上 800hr +I-104 (線) (12V·525mA/cm²) [ 680cd/m².1.5V]	実施例5	A103 +I-103	11-102	510m (類)	61400cd/m² (16V·980mA/cm²)	10000hr以上	3000hr [ 730cd/m², 8.0V]	10000hr
		A1Q3 +I-104	11-102	500nm (操)	40300cd/m² (12V·625mA/cm²)	10000hr!!(E	800hr [ 680cd/m², 1.5V]	4000hr

	期 初期時重度 (300cd/m²)	800hr	800hr	500hr	1600hr	2000hr	500hr
	塔						
	輝度の半 定電流駆動(10mA/cm²) [初期輝度、電圧上昇]	65hr [1281cd/m²,1.5V]	68hr [1730cd/m², 2, 0V]	29hr [1749cd/m², 1. 4V]	115hr [1842cd/m²,1.8V]	197hr [1156cd/m², 2, 3V]	100hr [800cd/m², 3. 2V]
62	安定時間	10000hr以上	10000hr以上	10000hr以上	10000hrl.L	10000加比上	10000hrUL
聚	雅 華 新	71700cd/m² (13V·518mA/cm²)	81000cd/m² (14V·532mA/cm²)	79300cd/m² (13V·508mA/cm²)	102700cd/m² (14V·643mA/cm²)	$75600cd/m^2$ (14V·715mA/cm <sup>2</sup> )	60000cd/m² (16V·840mA/cm²)
	Anax	525nm (規)	525rm (株)	525nm (森)	525nm (株)	525nm (株)	540nm (黄绿)
	正孔軌送層	TP0001	TPD006	TPD008	TPD005	TPD017	11-102
	発光層	A1Q3 +I-201	A1Q3 +I-201	A1Q3 +I-201	A1Q3 +1-201	A103 +1-201	A103 +\$ <i>ታን</i> ሣドን
	サンブル	比較例1	比較例2	比較例3	比較例4	比較例5	比較例6

上記結果より、式(I)のクマリン誘導体と式(II)のテトラアリールジアミン誘導体とを組み合わせた本発明のEL素子は発光寿命が長いことがわかる。

# 〈実施例7〉

ガラス基板上にカラーフィルター膜を富士ハント製CR-2000を用いて塗布により 1  $\mu$  m厚に形成し、この上に赤色蛍光変換膜を富士ハント製CT-1にBASF製Lumogen FRed 300を 2 wt%溶解したものを用いて塗布しペークして 5  $\mu$  m厚に形成し、さらにこの上にオーバーコートを富士ハント製CT-1を用いて塗布しペークして 1  $\mu$  m厚に形成した。この上に、厚さ 1 0 0 nmの 1 TOをスパッタし陽極付赤色素子基板を作製した。この基板を用い、実施例 1 と同様に素子を作製した。

上記のカラーフィルター材料は580 nm以下の波長の光をカットするものであり、赤色蛍光変換材料は発光極大波長 $\lambda \text{ max}$ が630 nmであり、 $\lambda \text{ max}$ 付近のスペクトルの半値幅は50 nmであった。

このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $15V \cdot 615mA/cm^2$ で9000cd/m²の赤色(発光極大波長 $\lambda$  max=600nm、色度座標x=0.60y=0.38)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。

# 〈実施例8〉

実施例1において、正孔輸送層を例示化合物II-102とルブレンとを10:1 (重量比)で用い、共蒸着により形成するほかは同様にして素子を作製した。このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、14V・750mA/cm²で79800cd/m²の緑色(発光極大波長λmax=525nm、555nm、色度座標x=0.38y=0.57)の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で10000時間以上安定していた。輝度の半減期は10mA/cm²の定電流駆動で700時間(1173cd/m²、駆動電圧上昇2.5V)、初期輝度300cd/m²では4500時間であった。

#### (実施例9)

実施例1において、発光層を、正孔注入輸送性化合物としてN,N,N',N'

ーテトラキス(-m-ビフェニル)-1, 1'ービフェニル-4, 4'ージアミン(TPD005)、電子注入輸送性化合物としてトリス(8ーキノリノラト)アルミニウム(A1Q3)を各々用い、ほぼ同じ蒸着速度0.5nm/secで蒸着し、それと同時に例示化合物I-103も蒸着速度約0.007nm/secで蒸着して40nm厚の混合層として形成した。混合層において、TPD005:A1Q3:例示化合物I-103=50:50:0.7(膜厚比)である。そのほかは実施例1と同様にして素子を作製した。ただし、MTDATAを用いた正孔注入輸送層は50nm厚、TPD005を用いた正孔輸送層は10nm厚、A1Q3を用いた電子注入輸送層は40nm厚とした。

このE L 素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $18V \cdot 600 \text{ mA/cm}^2$ で $54000 \text{ cd/m}^2$ の緑色(発光極大波長 $\lambda \text{ max} = 510 \text{ nm}$ 、色度座標x = 0. 30 y = 0. 60) の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で $10000 \text{ 時間以上安定していた。輝度の半減期は<math>10 \text{ mA/cm}^2$ の定電流駆動で6000 o時間( $1030 \text{ cd/m}^2$ 、駆動電圧上昇 2. 0V)、初期輝度 $300 \text{ cd/m}^2$ では20000 o0時間であった。

比較例4の混合層を用いない構成の素子に比べ格段と特性が向上することがわかった。

# 〈実施例10〉

実施例1において、正孔注入層を40nm厚に形成し、正孔輸送層をTPD005 とルブレン (7vt%) とを用いて20nm厚に形成し、この上に発光層を実施例9 と同様にTPD005とAlQ3と例示化合物I-103とを用いて形成するほかは同様にして素子を作製した。

このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $12V \cdot 650$  mA/cm² で 67600 cd/m²の緑色(発光極大波長 $\lambda$  max = 510 nm、550 nm、色度座標 x = 0. 38y = 0. 56) の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で 10000 時間以上安定していた。輝度の半減期は10 mA/cm² の定電流駆動で 6500 時間(900 cd/m²、駆動電圧上昇 2.0V)、初期輝度 300 cd/m²では 25000 時間であった。

# 〈実施例11〉

実施例1において、発光層を、正孔注入輸送性化合物として例示化合物II-102、電子注入輸送性化合物としてトリス(8-キノリノラト)アルミニウム(A1Q3)を各々用い、ほぼ同じ蒸着速度0.5nm/secで蒸着し、それと同時に例示化合物I-201も蒸着速度約0.015nm/secで蒸着して40nm厚の混合層として形成した。混合層において、例示化合物II-102:A1Q3:例示化合物I-201=50:50:1.5(膜厚比)である。そのほかは実施例1と同様にして素子を作製した。ただし、MTDATAを用いた正孔注入輸送層は50nm厚、II-102を用いた正孔輸送層は10nm厚、A1Q3を用いた電子注入輸送層は20nm厚とした。

このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $13V \cdot 750 \, \text{mA/cm}^2$ で  $98000 \, \text{cd/m}^2$ の緑色(発光極大波長 $\lambda \, \text{max} = 525 \, \text{nm}$ 、色度座標  $x=0.29 \, \text{y} = 0.67$ )の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で  $10000 \, \text{o}$ 時間以上安定していた。輝度の半減期は  $10 \, \text{mA/cm}^2$ の定電流駆動で  $4000 \, \text{o}$ 時間( $1100 \, \text{cd/m}^2$ 、駆動電圧上昇 2.0V)、初期輝度  $300 \, \text{cd/m}^2$ では  $1800 \, \text{o}$ 0時間であった。

#### 〈実施例12)

実施例1において、正孔注入層を40nm厚に形成し、正孔輸送層を例示化合物1I-102とルプレンとを用いて20nm厚に形成し、この上に発光層を実施例9と同様に例示化合物I-102とA1Q3と例示化合物I-201とを用いて形成するほかは同様にして素子を作製した。

このEL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $13V \cdot 900 \, \text{mA/cm}^2$  で $80000 \, \text{cd/m}^2$ の黄緑色(発光極大波長 $\lambda \, \text{max} = 525 \, \text{nm}$ 、 $560 \, \text{nm}$ 、色度座標 x = 0. 40y = 0. 55) の発光が確認され、この発光は乾燥窒素雰囲気中で $10000 \, \text{n}$  時間以上安定していた。輝度の半減期は $10 \, \text{nA/cm}^2$ の定電流駆動で $6000 \, \text{n}$  時間( $1050 \, \text{cd/m}^2$ 、駆動電圧上昇1.5V)、初期輝度 $300 \, \text{cd/m}^2$  では $25000 \, \text{n}$  時間であった。

# 〈実施例13〉

実施例 9、 1 0 において、例示化合物 I-1 0 3 の代わりに、例示化合物 III -1 (キナクリドン)を用いて同様に素子を作製し、特性を調べたところ、良好な特性を得た。

# 〈実施例14〉

実施例9、10において、例示化合物I-103代わりに、例示化合物IV-1(スチリル系アミン化合物)を用いて同様に素子を作製し、特性を調べたところ、良好な特性を得た。

# (実施例15)

実施例1.1、1.2において、例示化合物I-2.01の代わりに、例示化合物I1 I-1 (キナクリドン)を用いて同様に素子を作製し、特性を調べたところ、良好な特性を得た。

# 〈実施例16〉

実施例11、12において、例示化合物I-201の代わりに、例示化合物IV-1(スチリル系アミン化合物)を用いて同様に素子を作製し、特性を調べたところ、良好な特性を得た。

次に多色発光に対応した有機EL素子の実施例を示す。まず、これらの実施例等に用いた正孔注入層用の化合物HIM、正孔輸送層用の化合物および正孔輸送性のホスト材料として用いられるTPD005は以下に示すものである。

$$H_3C$$
 —  $N$  —  $CH_3$  HIM

次いで、クマリン誘導体(例示化合物 I - 1 0 3)、ルプレン(例示化合物 I - 2 2) およびトリス (8 - キノリノラト)アルミニウム (A 1 Q 3) の発光スペクトルを参考例として示す。

# <参考例1>

クマリン誘導体の発光スペクトルを図2に示す。このときの発光スペクトルは 以下に示すような構成の有機EL素子を用いて測定したものである。

### 有機EL素子の作製

厚さ100nmのIT〇透明電極(陽極)を有するガラス基板(1.1mm厚)を、中性洗剤、アセトン、エタノールを用いて超音波洗浄し、煮沸エタノール中から引き上げて乾燥し、UVオゾン洗浄後、蒸着装置の基板ホルダーに固定して、1×10<sup>-6</sup>Torrまで減圧した。

次いで、N, N' - ジフェニル-N, N' - ビス [N-フェニル-N-4-トリル(4-アミノフェニル)] ベンジジン(H I M)を蒸着速度 2 nm/sec で 5 0 nmの厚さに蒸着し、正孔注入層とした。

N, N, N', N'-テトラキス (-3- ピフェニル -1-イル) ベンジジン (TPD005) を蒸着速度 2 nm/secで10 nmの厚さに蒸着し、正孔輸送層とした。

さらにトリス (8-+7) アルミニウム (A1Q3) とクマリン誘導体とを蒸着速度 2 nm/secと 0 . 0 2 nm/secで共蒸着し、クマリン誘導体が 1 . 0 v 0 l% となる電子輸送性発光層を 7 0 nmの厚さに形成した。

さらに、減圧状態を保ったまま、MgAg(重量比10:1)を蒸着速度0. 2nm/secで200nmの厚さに蒸着して陰極とし、保護層としてAlを100nm 蒸着し有機EL素子を得た。

図2からわかるように、クマリン誘導体は510nm付近に発光極大波長を有する。発光スペクトルの半値巾(ピーク強度の半分の点の巾)は70nmであった。 <参考例2>

ルプレンの発光スペクトルを図3に示す。このときの発光スペクトルは以下に示すような構成の有機EL素子を用いて測定したものである。

#### 有機EL素子の作製

厚さ100nmのITO透明電極(陽極)を有するガラス基板(1.1mm厚)を、中性洗剤、アセトン、エタノールを用いて超音波洗浄し、煮沸エタノール中から引き上げて乾燥し、UVオゾン洗浄後、蒸着装置の基板ホルダーに固定して、1×10<sup>-6</sup>Torrまで減圧した。

次いで、N, N'-ジフェニル-N, N'-ビス [N-フェニル-N-4-トリル (4-アミノフェニル)] ベンジジン (HIM) を蒸着速度 <math>2 nm/secで15 nmの厚さに蒸着し、正孔注入層とした。

N.N.N'.N'-テトラキス-(-3-ピフェニル-1-イル) ベンジジン (TPD005) を蒸着速度 2 nm/sec or 15 nmの厚さに蒸着し、正孔輸送層とした。

さらに、TPD005とトリス(8-キノリノラト)アルミニウム(AIQ3)とを体積比が1:1となるように、かつルブレン(例示化合物1-20)を2. 5 vol%含むように40 nmの厚さに共蒸着し、混合層タイプの第1の発光層とした。このときの蒸着速度は、順に0.05 nm/sec、0.05 nm/sec、0.0002 5 nm/secとした。

次いで、減圧状態を保ったまま、電子注入輸送発光層として、トリス(8-キノリノラト)アルミニウム(A1Q3)を蒸着速度0.2nm/secで5.5nmの厚さに蒸着した。

さらに、減圧状態を保ったまま、MgAg(重量比10:1)を蒸着速度0.2nm/secで200nmの厚さに蒸着して陰極とし、保護層としてAlを100nm蒸着し有機EL素子を得た。

図3からわかるように、ルブレンは560nm付近に発光極大波長を有する。発 光スペクトルの半値巾は75nmであった。

#### <参考例3>

クマリン誘導体の発光スペクトルを図2に示す。このときの発光スペクトルは 以下に示すような構成の有機EL素子を用いて測定したものである。

# 有機EL素子の作製

トリス(8-キノリノラト)アルミニウム(AIQ3)の発光スペクトルを図4に示す。このときの発光スペクトルは以下に示すような構成の有機EL素子を用

いて測定したものである。

### 有機EL素子の作製

厚さ100nmのITO透明電極(陽極)を有するガラス基板(1.1mm厚)を、中性洗剤、アセトン、エタノールを用いて超音波洗浄し、煮沸エタノール中から引き上げて乾燥し、UVオゾン洗浄後、蒸着装置の基板ホルダーに固定して、1×10<sup>-6</sup>torrまで減圧した。

次いで、4, 4, 4" -トリス(-N-(-3-メチルフェニル)-N-フェニルアミノ)トリフェニルアミン(MTDATA)を蒸着速度 2 nm/sec  $\overline{c}$  4 0 nmの厚さに蒸着し、正孔注入層とした。

N, N, N' N' - テトラキス  $(-3-l^2)$  ェニル-1-lル)ベンジジン (TPD005) を、蒸着速度 2 nm/secで 15 nmの厚さに蒸着し、正孔輸送層とした。 次いで、減圧状態を保ったまま、電子注入輸送性の発光層として、トリス  $(8-l^2)$  アルミニウムを蒸着速度 0.2 nm/secで 70 nmの厚さに蒸着した。

さらに、減圧状態を保ったまま、MgAg(重量比10:1)を蒸着速度0. 2nm/secで200nmの厚さに蒸着して陰極とし、保護層としてAlを100nm 蒸着しEL素子を得た。

図 4 からわかるように、トリス (8- キノリノラト) アルミニウム (A 1 Q 3) は 5 4 0 nm付近に発光極大波長を有する。発光スペクトルの半値巾は 1 1 0 nmであった。

# <実施例17>

厚さ100nmのIT〇透明電極(陽極)を有するガラス基板(1. 1mm厚)を、中性洗剤、アセトン、エタノールを用いて超音波洗浄し、煮沸エタノール中から引き上げて乾燥し、UVオゾン洗浄後、蒸着装置の基板ホルダーに固定して、1×10<sup>-6</sup>Torrまで減圧した。

N, N, N', N'-テトラキス- (-3-ピフェニル-1-イル) ベンジジン (TPD005) を蒸着速度 2 nm/secで15 nmの厚さに蒸着し、正孔輸送層とした。

さらに、 $\Upsilon$ PD005とトリス(8-キノリノラト)アルミニウム( $\Lambda$ 1Q3)とを体積比が1:1となるように、かつルプレン(例示化合物1-22)を2. 5 vol%含むように20nmの厚さに共蒸着し、混合層タイプの第1の発光層とした。このときの蒸着速度は順に0.05nm/sec、0.05nm/sec、0.0025nm/secとした。

また、TPD005とAlQ3とを体積比が1:1となるように、かつクマリン誘導体の例示化合物 I-103を1.0 vol%含むように20nmの厚さに共蒸着し、混合層タイプの第2の発光層とした。このときの蒸着速度は順に0.05nm/sec、

次いで、減圧状態を保ったまま、電子注入輸送発光層として、トリス(8-キノリノラト)アルミニウム(A1Q3)を蒸着速度0.2 nm/secで50nmの厚さに蒸着した。

さらに、減圧状態を保ったまま、MgAg (重量比10:1) を蒸着速度0. 2nm/secで200nmの厚さに蒸着して陰極とし、保護層としてAlを100nm 蒸着し有機EL素子を得た。

この有機EL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $10V \cdot 50 \, \text{mA/cm}^2$ で $5000 \, \text{cd/m}^2$ の黄緑色(発光極大波長 $\lambda \, \text{max} = 560 \, \text{nm}$ 、 $500 \, \text{nm}$ 、色度座標 x=0.  $39 \, y=0$ . 55) の発光が確認され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気中で $1000 \, \text{m}$ 間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は $10 \, \text{mA/cm}^2$ の定電流駆動駆動で $4000 \, \text{n}$  (初期輝度 $1000 \, \text{cd/m}^2$ 、初期駆動電圧 $7.2 \, \text{V}$ 、駆動電圧上昇 $3.0 \, \text{V}$ )であった。

図5に発光スペクトルを示す。図5より、クマリン誘導体とルプレンがともに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/R、クマリン誘導体(510nm)/ルプレン(560nm)は0.65であった。また、発光スペクトルの半値巾(最大ピークの強度の半分の点の巾)は120nmであり、クマリン誘導体、ルプレンともに発光していることがわかる。また、実施例9に比べ著し

く寿命が延びている。したがって、ルブレンを含む混合層が長寿命化に寄与して いることがわかる。

### <比較例7>

実施例17において、TPD005の正孔輸送層を形成したのち、A1Q3とルプレンとクマリンとを各蒸着速度0.1nm/sec、0.0025nm/sec、0.001nm/secで共蒸着し、ルプレンを2.5vol%、クマリン誘導体を1.0vol%含む電子輸送性の発光層を40nm厚に形成し、その後A1Q3の電子注入輸送層を50nm厚に形成するほかは同様にして有機EL素子を得た。

この発光スペクトルを図6に示す。図6からルプレンのみが発光していることがわかる。このときのC/Rは0であり、発光スペクトルの半値中は70nmであった。

### <比較例8>

比較例7において、発光層のホスト材料をA1Q3のかわりにTPD005とした正孔輸送性の発光層を形成するほかは同様にして有機EL素子を得た。

この発光スペクトルを図7に示す。図7からルブレンのみが発光していることがわかる。このときのC/Rは0であり、発光スペクトルの半値巾は70nmであった。

### <比較例9>

実施例17において、TPD005の正孔輸送層を形成したのち、A1Q3とルプレンを各蒸着速度0.1nm/sec、0.0025nm/secで共蒸着し、ルプレンを2.5vol%含む電子輸送性の発光層を20nm厚に形成し、さらにこの上にA1Q3とクマリン誘導体を各蒸着速度0.1nm/sec、0.001nm/secで共蒸着し、クマリン誘導体を1.0vol%含む電子輸送性の発光層を20nm厚に形成し、その後A1Q3の電子注入輸送層を50nm厚に形成するほかは同様にして有機EL素子を得た。

この発光スペクトルを図8に示す。図8からルブレンのみの発光であることが わかる。このときのC/Rは0であり、発光スペクトルの半値巾は70mであっ た。

# <比較例10>

比較例9において、2層構成の発光層のホスト材料をともにTPD005とした正孔輸送性の発光層を2層形成するほかは同様にして有機EL素子を得た。

この発光スペクトルを図9に示す。図9からクマリン誘導体とA1Q3の発光になっていることがわかる。このときのスペクトルの半値巾は90mであった。 〈比較例11〉

実施例17において、TPD005の正孔輸送層を形成したのち、TPD005とルプレンを各蒸着速度0.1nm/sec、0.0025nm/secで共蒸着し、ルプレンを2.5vol%含む正孔輸送性の発光層を20nm厚に形成し、次いでA1Q3とクマリン誘導体を各蒸着速度0.1nm/sec、0.001nm/secで共蒸着し、クマリン誘導体を1.0vol%含む電子輸送性の発光層を20nm厚に形成し、その後A1Q3の電子注入輸送層を50nm厚に形成するほかは同様にして有機EL素子を得た。

この有機EL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $12V \cdot 50 \, \text{mA/cm}^2$ で $4500 \, \text{cd/m}^2$ の黄緑色(発光極大波長 $\lambda \, \text{max} = 560 \, \text{nm}$ 、 $510 \, \text{nm}$ 、色度座標x = 0.  $42 \, \text{y} = 0$ . 54) の発光が確認され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気中で $10 \, \text{時間以上安定していた}$ 。部分的非発光部の出現および成長は全くなかったいた。輝度の半減期は $10 \, \text{mA/cm}^2$ の定電流駆動駆動で $100 \, \text{hr}$  (初期輝度 $1000 \, \text{cd/m}^2$ 、初期駆動電圧 $6.5 \, \text{V}$ 、駆動電圧上昇 $3.0 \, \text{V}$ )であった。

図10に発光スペクトルを示す。図10より、クマリン誘導体とルプレンがともに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/Rは0.5であった。また半値巾は80nmであった。

このものでは、クマリン誘導体とルブレンの発光がみられるが、発光寿命が短 く実用的でないことがわかった。

#### <実施例18>

実施例17において、TPD005の正孔輸送層を形成したのち、TPD005とAlQ3とルブレンを各蒸着速度0.05nm/sec、0.05nm/sec、0.05nm/sec、0.00025nm/secで共蒸着し、TPD005:AlQ3が1:1となり、ルブレンが

2.5 vol%含まれる混合層タイプの発光層を20nm厚に形成した。次いでAlQ3とクマリン誘導体を各蒸着速度0.1 nm/sec、0.001 nm/secで共蒸着し、クマリン誘導体を1.0 vol%含む電子輸送性の発光層を20nm厚に形成し、その後AlQ3の電子注入輸送層を50nm厚に形成するほかは同様にして有機EL素子を得た。

この有機EL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $12V \cdot 50 \, \text{mA/cm}^2$ で $4000 \, \text{cd/m}^2$ の黄緑色(発光極大波長 $\lambda \, \text{max} = 510 \, \text{nm}$ 、 $560 \, \text{nm}$ 、色度座標 x = 0.  $42 \, y = 0$ . 54)の発光が確認され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気中で $1000 \, \text{時間以上安定していた}$ 。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は $10 \, \text{mA/cm}^2$ の定電流駆動駆動で $4000 \, \text{n}$  (初期輝度 $1000 \, \text{cd/m}^2$ 、初期駆動電圧 $6.9 \, \text{V}$ 、駆動電圧上昇 $3.0 \, \text{V}$ )であった。図 $11 \, \text{に発光スペクトルを示す}$ 。図 $11 \, \text{より、クマリン誘導体とルブレンがともに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/Rは<math>0.42 \, \text{であった。また半値中は} 130 \, \text{nm}$ であった。

## <実施例19>

実施例 17 において、混合層タイプの第 1 および第 2 の発光層のホスト材料の TPD 005 とA 1 Q 3 の体積比を TPD 005 / A 1 Q 3 = 75 / 25 となるようにするほかは同様にして有機 E L 素子を得た。

この有機EL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $12V \cdot 50 \, \text{mA/cm}^2$  で  $4100 \, \text{cd/m}^2$  の 黄緑色(発光極大波長 $\lambda \, \text{max} = 510 \, \text{nm}$ 、 $560 \, \text{nm}$ 、色度座標 x=0. 32y=0. 58)の発光が確認され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気中で  $1000 \, \text{m}$  時間以上安定していた。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は  $10 \, \text{mA/cm}^2$  の定電流駆動駆動で  $3000 \, \text{n}$  作(初期 輝度  $900 \, \text{cd/m}^2$ 、初期駆動電圧  $7.2 \, \text{V}$ 、駆動電圧上昇  $2.5 \, \text{V}$ )であった。

図12に発光スペクトルを示す。図12より、クマリン誘導体とルブレンがともに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/Rは1.4であった。また半値巾は120mであった。このように混合層のホスト材料の比率をかえることにより実施例17とは異なるC/R比が得られることがわかる。

### <実施例20>

実施例17において、混合層タイプの第1および第2の発光層のホスト材料の TPD005とA1Q3の体積比をTPD005/A1Q3=66/33となるようにするほかは同様にして有機EL素子を得た。

この有機EL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $12V \cdot 50 \, \text{mA/cm}^2$ で $3500 \, \text{cd/m}^2$ の黄緑色(発光極大波長 $\lambda \, \text{max} = 510 \, \text{nm}$ 、 $560 \, \text{nm}$ 、色度座標 x=0. 34y=0. 57) の発光が確認され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気中で $1000 \, \text{時間以上安定していた}$ 。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は $10 \, \text{mA/cm}^2$ の定電流駆動駆動で $2000 \, \text{nh}$  (初期輝度 $900 \, \text{cd/m}^2$ 、初期駆動電圧 $7.3 \, \text{V}$ 、駆動電圧上昇 $2.5 \, \text{V}$ )であった。

図13に発光スペクトルを示す。図13より、クマリン誘導体とルプレンがともに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/Rは1.4であった。また半値巾は130nmであった。このように混合層のホスト材料の比率をかえることにより実施例17とは異なるC/R比が得られることがわかる。

## 〈実施例21〉

実施例17において、混合層タイプの第1および第2の発光層のホスト材料の TPD005とAlQ3の体積比をTPD005/AlQ3=25/75となる ようにするほかは同様にして有機EL素子を得た。

この有機EL素子に電圧を印加して電流を流したところ、 $12V \cdot 50 \, \text{mA/cm}^2$ で $4200 \, \text{cd/m}^2$ の黄緑色(発光極大波長 $\lambda \, \text{max} = 510 \, \text{nm}$ 、 $560 \, \text{nm}$ 、色度座標x = 0. 47y = 0. 51) の発光が確認され、この発光は乾燥アルゴン雰囲気中で $1000 \, \text{時間以上安定していた}$ 。部分的非発光部の出現および成長は全くなかった。輝度の半減期は $10 \, \text{mA/cm}^2$ の定電流駆動駆動で $15000 \, \text{hr}$  (初期輝度 $900 \, \text{cd/m}^2$ 、初期駆動電圧 $7.5 \, \text{V}$ 、駆動電圧上昇 $2.5 \, \text{V}$ )であった。

図14に発光スペクトルを示す。図14より、クマリン誘導体とルブレンがともに発光していることがわかる。この場合の発光スペクトル比C/Rは0.25であった。また半値巾は80mであった。このように、混合層のホスト材料の比率をかえることにより実施例17とは異なるC/R比が得られることがわかる。

実施例17~21の結果から、発光層のホスト材料をかえることにより、発光 特性の変化がみられることがわかる。

また、比較例7~11の結果を併せて考えると、多色発光の方法として、発光 層のホストのキャリア輸送特性を本発明の範囲にすればよいことがわかる。

以上より、積層する発光層のキャリア輸送特性を本発明のように選ぶことによって(好ましくは、例えばバイポーラ型発光層として、混合層タイプの発光層を含む2層以上の発光層を設けることによって)、2種以上の発光種の発光が実用レベルで得られることがわかった。したがって多色発光が可能なことが確認された。

さらに、バイポーラ型である混合層のホスト材料の混合比を変えることで2層以上ある各発光層からの寄与を変化させることが可能になることがわかる。また、混合比は各層で独立に変えることもでき、これによる変化も期待できる。このようなバイポーラ型ホスト材料としては混合タイプのみならず、単一種のバイポーラ型材料とすることも可能である。本発明のポイントは積層する発光層のキャリア輸送性を選ぶことであり、キャリア輸送性を変えるには材料を変える必要がある。

#### 産業上の利用可能性

以上より本発明の化合物を用いた有機EL素子は高輝度な発光が可能であり、連続発光時の輝度低下および駆動電圧上昇の小さい信頼性の高い素子であることは明らかである。また、複数の蛍光物質をそれぞれ安定に発光させ、広いスペクトル領域にわたる発光を得ることができ、多色発光が可能になる。さらに、多色発光のスペクトルを自由に設計することができる。

### 請求の範囲

1. 下記式(I) で示されるクマリン誘導体を含有する発光層と、下記式(II)で示されるテトラアリールジアミン誘導体を含有する正孔注入性および/または輸送性の層とを有する有機EL素子。

$$\begin{array}{c|c}
R_4 & R_3 & R_2 \\
R_5 & R_7 & R_7
\end{array}$$

[式(I)中、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>およびR<sub>3</sub>は各々水素原子、シアノ基、カルボキシル基、アルキル基、アリール基、アシル基、エステル基または複素環基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよく、R<sub>1</sub>~R<sub>3</sub>は各々互いに結合して環を形成してもよい。R<sub>4</sub>およびR<sub>7</sub>は各々水素原子、アルキル基またはアリール基を表し、R<sub>5</sub>およびR<sub>6</sub>は各々アルキル基またはアリール基を表し、R<sub>4</sub>とR<sub>5</sub>、R<sub>5</sub>とR<sub>6</sub>およびR<sub>6</sub>とR<sub>7</sub>は各々互いに結合して環を形成してもよい。]

$$(R_{13})_r$$
 $(R_{11})_p$ 
 $(R_{12})_q$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 

[式(II)中、 $Ar_1$ 、 $Ar_2$ 、 $Ar_3$ および $Ar_4$ は各々アリール基を表し、 $Ar_4$  ~ $Ar_4$ のうちの少なくとも1個は、2個以上のベンゼン環を有する縮合環または環集合から誘導される多環のアリール基である。 $R_{11}$ および $R_{12}$ は各々アルキル基を表し、PおよびQは各々Qまたは $1\sim 4$ の整数である。 $R_{13}$ および $R_{14}$ は 各々アリール基を表し、rおよびsは各々Qまたは $1\sim 5$ の整数である。]

- 2. 前記クマリン誘導体を含有する発光層が、ホスト材料に前記クマリン誘導 体がドーパントとしてドープされたものである請求の範囲第1項の有機EL素子。
- 3. 前記ホスト材料がキノリノナト金属錯体である請求の範囲第2項の有機E L素子。
- 4. 正孔注入輸送性化合物と電子注入輸送性化合物とを含有する混合層に、さらに下記式(I)で示されるクマリン誘導体、下記式(III)で示されるキナクリドン化合物または下記式(IV)で示されるスチリル系アミン化合物をドーパントとしてドープした発光層を有する有機EL素子。

$$\begin{array}{c|c}
R_4 & R_3 & R_2 \\
R_5 & R_7 & R_7
\end{array}$$

[式(I)中、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>およびR<sub>3</sub>は各々水素原子、シアノ基、カルボキシル基、アルキル基、アリール基、アシル基、エステル基または複素環基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよく、R<sub>1</sub>~R<sub>3</sub>は各々互いに結合して環を形成してもよい。R<sub>4</sub>およびR<sub>7</sub>は各々水素原子、アルキル基またはアリール基を表し、R<sub>5</sub>およびR<sub>6</sub>は各々アルキル基またはアリール基を表し、R<sub>4</sub>とR<sub>5</sub>、R<sub>5</sub>とR<sub>6</sub>およびR<sub>6</sub>とR<sub>7</sub>は各々互いに結合して環を形成してもよい。]

$$(\mathsf{R}_{23})_{\mathsf{t}} \xrightarrow{\mathsf{R}_{21}} \overset{\mathsf{O}}{\underset{\mathsf{R}_{22}}{\mathsf{N}}} (\mathsf{R}_{24})_{\mathsf{u}} \tag{III)}$$

[式 (III) 中、R21およびR22は各々水素原子、アルキル基またはアリール基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよい。R22およびR24は各々アルキル基またはアリール基を表し、tおよびuは各々0または $1\sim4$ の整数である。tまたはuが2以上であるとき、隣接するR23同士またはR24同士は互いに結合して環を形成してもよい。]

$$(R_{34})_v$$

$$N$$

$$R_{31}$$

$$R_{32}$$

$$R_{33}$$

$$R_{33}$$

[式 (IV) 中、R<sub>31</sub>は水素原子またはアリール基を表す。R<sub>32</sub>およびR<sub>33</sub>は水素原子、アリール基またはアルケニル基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよい。R<sub>34</sub>はアリールアミノ基またはアリールアミノアリール基を表し、vは0または $1\sim5$ の整数である。]

5. 前記正孔注入輸送性化合物が芳香族三級アミンであり、前記電子注入輸送

性化合物がキノリノナト金属錯体である請求の範囲第4項の有機EL素子。

6. 前記芳香族三級アミンが、下記式(II)で示されるテトラアリールジアミン誘導体である請求の範囲第5項の有機EL素子。

$$(R_{13})_r$$
 $(R_{11})_p$ 
 $(R_{12})_q$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 
 $(R_{14})_s$ 

[式(II)中、 $Ar_1$ 、 $Ar_2$ 、 $Ar_3$ および $Ar_4$ は各々アリール基を表し、 $Ar_1$  ~ $Ar_4$ のうちの少なくとも 1 個は、 2 個以上のベンゼン環を有する縮合環または環集合から誘導される多環のアリール基である。 $R_{11}$ および $R_{12}$ は各々アルキル基を表し、pおよびqは各々0または  $1\sim 4$  の整数である。 $R_{13}$ および $R_{14}$ は各々アリール基を表し、r およびs は各々r0 または  $1\sim 5$  の整数である。]

- 7. 前記発光層が、少なくとも1層の正孔注入性および/または正孔輸送性の層と少なくとも1層の電子注入性および/または電子輸送性の層とで挟持される 請求の範囲第1項~第6項のいずれかの有機EL素子。
- 8. 前記正孔注入性および/または輸送性の層に、さらにルブレンがドーパントとしてドープされた請求の範囲第1項、第2項、第3項または第7項の有機E L素子。
- 9. 光の取り出し側にカラーフィルターおよび/または蛍光変換フィルターを配置し、カラーフィルターおよび/または蛍光変換フィルターを通して光を取り

出すように構成した請求の範囲第1項~第8項のいずれかの有機EL素子。

10. バイポーラ型発光層を含む2層以上の発光層を有し、この発光層より陽極側の層として正孔注入性および/または輸送性の層を有し、陰極側の層として電子注入性および/または輸送性の層を有し、

前記2層以上の発光層がバイポーラ型発光層同士の組合せ、またはバイポーラ型発光層と、このバイポーラ型発光層より陽極側の正孔輸送性の発光層および/もしくは陰極側の電子輸送性の発光層との組合せである有機EL素子。

- 11. バイポーラ型発光層が正孔注入輸送性化合物と電子注入輸送性化合物と を含有する混合層である請求の範囲第10項の有機EL素子。
- 12. 前記2層以上の発光層がすべて混合層である請求の範囲第11項の有機 EL素子。
- 13. 前記2層以上の発光層の少なくとも1層にドーパートがドープされた請求の範囲第10項~第12項のいずれかの有機EL素子。
- 14. 前記2層以上の発光層のすべてにドーパートがドープされた請求の範囲 第10項~第13項のいずれかの有機EL素子。
- 15. 前記2層以上の発光層の発光特性が互いに異なり、発光極大波長が長波 長側の発光層を陽極側に設ける請求の範囲第10項~第14項のいずれかの有機 EL素子。
- 16. 前記ドーパントが、ナフタセン骨格を有する化合物である請求の範囲第 13項~第15項のいずれかの有機EL素子。
- 17. 前記ドーパントが、下記式(I)で示されるクマリンである請求の範囲 第13項~第16項のいずれかの有機EL素子。

[式(I)中、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>およびR<sub>3</sub>は各々水素原子、シアノ基、カルボキシル基、アルキル基、アリール基、アシル基、エステル基または複素環基を表し、これらは同一でも異なるものであってもよく、R<sub>1</sub>~R<sub>3</sub>は各々互いに結合して環を形成してもよい。R<sub>4</sub>およびR<sub>7</sub>は各々水素原子、アルキル基またはアリール基を表し、R<sub>5</sub>およびR<sub>6</sub>は各々アルキル基またはアリール基を表し、R<sub>4</sub>とR<sub>5</sub>、R<sub>5</sub>とR<sub>6</sub>およびR<sub>6</sub>とR<sub>7</sub>は各々互いに結合して環を形成してもよい。]

18. 前記正孔注入輸送性化合物が芳香族三級アミンであり、前記電子注入輸送性化合物がキノリノナト金属錯体である請求の範囲第11項~第17項のいずれかの有機EL素子。

FIG. 1

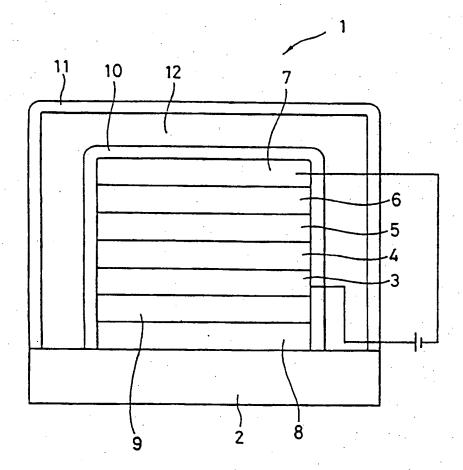


FIG. 2

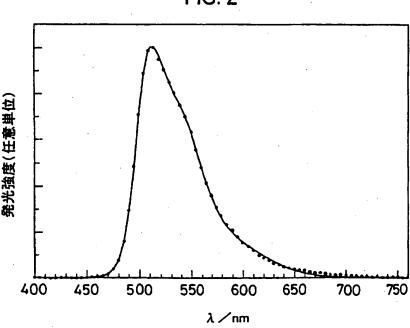


FIG. 3

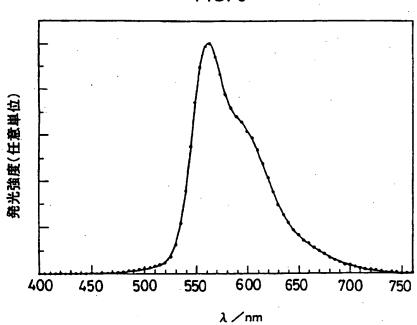


FIG. 4

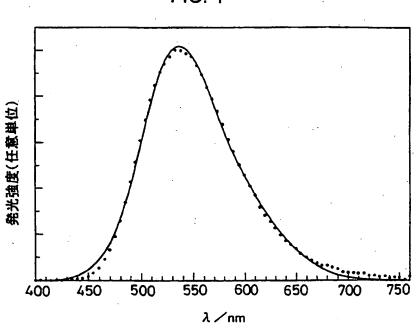


FIG. 5

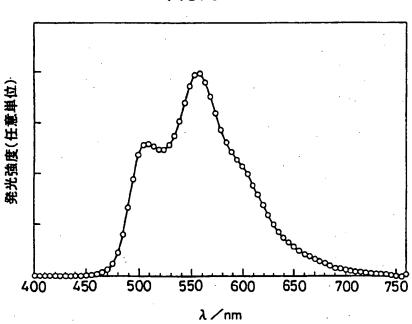


FIG. 6

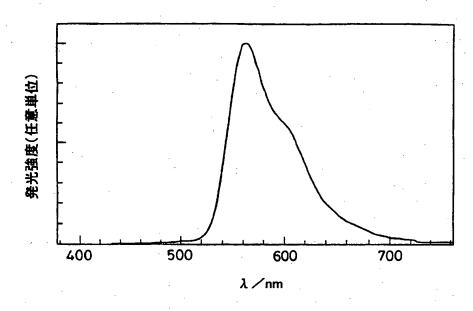


FIG. 7

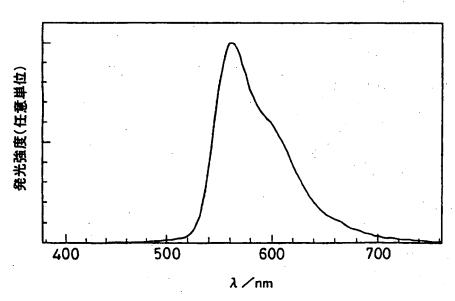


FIG. 8

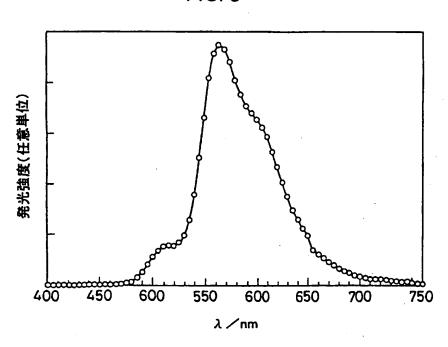


FIG. 9

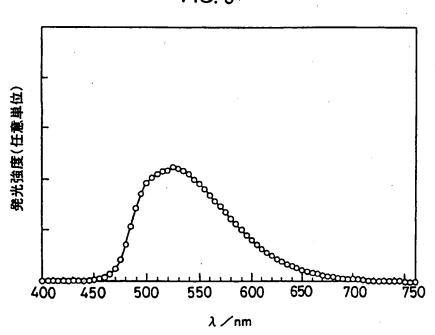


FIG. 10

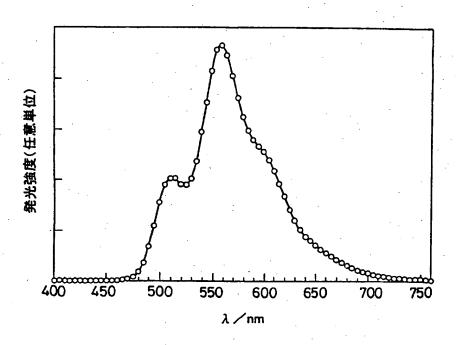


FIG. 11

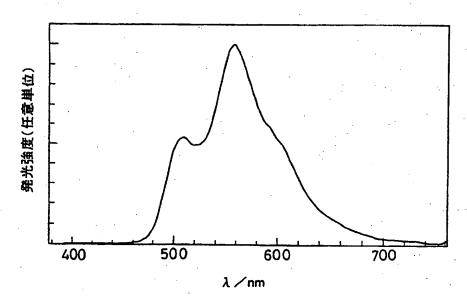


FIG. 12

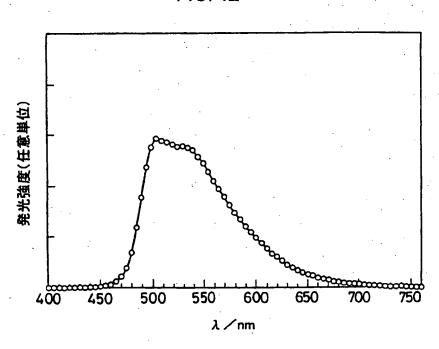


FIG. 13

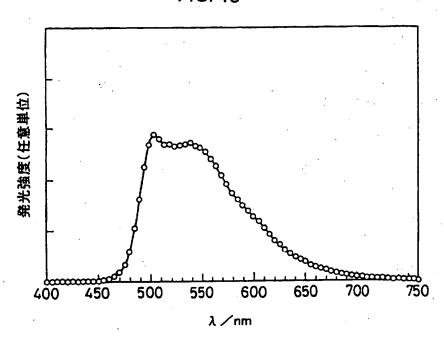
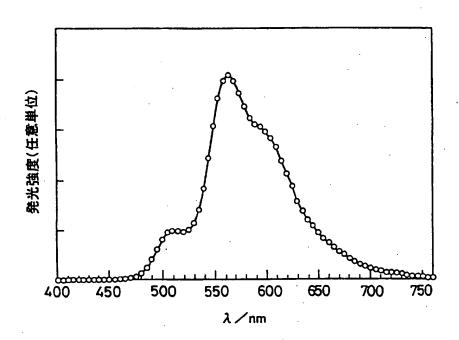


FIG. 14



# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP97/02869

Α. (	A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER					
I	nt. Cl <sup>6</sup> H05B33/14 // C09K11/06	i				
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC						
B. FIELDS SEARCHED						
	um documentation searched (classification system followed b	y classification symbols)	·			
I	nt. Cl <sup>6</sup> H05B33/14, C09K11/06					
Docum	entation searched other than minimum documentation to the	extent that such documents are included in th	e fields searched			
Electro	nic data base consulted during the international search (name	of data base and, where practicable, search t	erms used)			
			,			
C. D	OCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Catego	citation of document, with indication, where	appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.			
Y	JP, 8-48656, A (TDK Corp.)	•	1 - 18			
	February 20, 1996 (20. 02. Claims 31, 35, 36; Par. No					
	(0347), (0222) & EP, 66629					
Y	JP, 6-240243, A (Pioneer E August 30, 1994 (30. 08. 9		1 - 18			
	Claim 1; Par. No. (0020) (					
		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·				
Ρ,	Y Isamu Akazaki, "Attraction		1-3, 7-9, 15			
	emitting device (in Japane 1st ed., issued by K.K. Ko		13			
	May 1, 1997, pages 200, 22		,			
Y	JP, 3-152897, A (Idemitsu June 28, 1991 (28. 06. 91)		9			
	Page 10, upper right colum	n, lines 11 to 17	:			
	& EP, 387715, A1 & US, 512	6214, A				
			<del></del>			
X	Further documents are listed in the continuation of Box C	See patent family annex.				
	Special categories of cited documents:  "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the mindre or thought of the mindre or thought or thought or thought of the mindre or thought of the mindre or thought or					
to	be of particular relevance	the principle of theory underlying the				
"L" de	arlier document but published on or after the international filing dat ocument which may throw doubts on priority claim(s) or which i	considered novel or cannot be consid	ered to involve an inventive			
	ied to establish the publication date of another citation or othe pecial reason (as specified)	"Y" document of particular relevance; the	ctaimed invention cannot be			
	O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means.					
	being obvious to a person skilled in the art					
	f the actual completion of the international search	Date of mailing of the international scan				
	November 10, 1997 (10. 11. 97)	November 18, 1997				
Name	and mailing address of the ISA/	Authorized officer				
	Japanese Patent Office					
L 8(2)(II	Facsimile No. Telephone No.					

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

PCT/JP97/02869

ategory*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.	
Y	JP, 6-271843, A (Sumitomo Chemical Co., Ltd.), September 27, 1994 (27. 09. 94), Par. Nos. (0005), (0024) (Family: none)	4-6, 9-18	
Y	JP, 3-255190, A (Pioneer Electronic Corp. and another), November 14, 1991 (14. 11. 91), Claim 1 & US, 5227252, A	4-6, 9-18	
Y	JP, 2-210790, A (Ricoh Co., Ltd.), August 22, 1990 (22. 08. 90), Claim l (Family: none)	4-6, 9-18	
Y	JP, 4-334894, A (Ricoh Co., Ltd.), November 20, 1992 (20. 11. 92), Claim 1; Fig. 1 (Family: none)	10 - 18	
Y	JP, 7-142169, A (Mitsubishi Chemical Corp.), June 2, 1995 (02. 06. 95), Claim 4 (Family: none)	9	
A	JP, 8-12969, A (TDK Corp.), January 16, 1996 (16. 01. 96), Full descriptions (Family: none)	4	
A	JP, 5-182762, A (Fuji Electric Co., Ltd.), July 23, 1993 (23. 07. 93), Full descriptions (Family: none)	4-6, 9-18	
A	JP, 2-250292, A (Ricoh Co., Ltd.), October 8, 1990 (08. 10. 90), Full descriptions & US, 5085947, A	4-6, 9-18	

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP97/02869

Box I Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)
This international search report has not been established in respect of cenain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
1. Claims Nos.: because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
2. Claims Nos.:
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
·
3. Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box II Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)
This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:  I. Inventions according to claims 1 to 9 relate to organic EL devices comprising a luminescent layer containing a coumarin derivative and a hole implanting and/or transporting layer containing a tetraaryldiamine derivative.  II. Inventions according to claims 10 to 18 relate to organic EL devices comprising two or more luminescent layers including a bipolar type luminescent layer, a hole implanting and/or transporting layer as a layer closer to the anode side than the above luminescent layers, and an electron implanting and/or transporting lyaer as a layer on the cathode side, the two or more luminescent layers being a combination of bipolar type luminescent 1.   As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2. As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3. As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
Remark on Protest The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
No protest accompanied the payment of additional search fees.

Form PCT/ISA/210 (continuation of first sheet (1)) (July 1992)

国際出願番号 PCT/JP97/02869

A. 発明の属	する分野の分類(国際特許分類(IPC))		
Int. Cl 4 H O	5B33/14//C09K11/06		
		•	
B. 調査を行	った分野		
	小限資料(国際特許分類(IPC))		
			٠.
Int.Cl H	05B33/14, C09K11/06	•	
最小限資料以外	の資料で調査を行った分野に含まれるもの		
	·		<u> </u>
国際調査で使用	日した電子データベース(データベースの名称、	調査に使用した用語)	
		•	
			<u>.</u>
C. 関連する	らと認められる文献	·	
引用文献の			関連する
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連する。 JP、8-48656、A(ティーディーケッ		請求の範囲の番号
Y	JP,8-48656,A(ティーティーク)   20.02.96),特許請求の範囲31,3		r — f O .
	029] 欄, 第【0347】欄, 第【022		-
Y	   JP、6-240243, A (パイオニア株式	t合計) 30 8月 199 <i>4</i> (30	1-18
I.	」 P , 6 - 2 4 0 2 4 3 , A (ハイター) 休3   . 0 8 . 9 4 ) , 特許請求の範囲 1 , 第【0(		- 10
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
P, Y	赤崎 勇著,青色発光デバイスの魅力。初校第	第1刷,株式会社工業調査会発行,19	1-3, 7-9,
	97年5月1日,第200頁,第228頁		15
Y	   JP,3−152897,A(出光興産株式:	会社), 28.6月.1991(28.	9
	06.91) 第10頁右上欄第11行一第		. *
	S, 5126214, A		
X C欄の続き	さにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	紙を参照。
* 引用文献の	<b>ハカテイルー</b>	の日の後に公表された文献	
	ロガテコリー 車のある文献ではなく、一般的技術水準を示す。		れた文献であって
もの  て出願と矛盾するものではなく、発			
1	状ではあるが、国際出願日以後に公表されたも	論の理解のために引用するもの	-
の「X」特に関連のある文献であって、当			
		の新規性又は進歩性がないと考え 「Y」特に関連のある文献であって、当	
)	(は他の行列は座田を確立するためにがわする) 里由を付す)	上の文献との、当業者にとって自	
「O」口頭による開示、使用、展示等に官及する文献 よって進歩性がないと考えられる			
「P」国際出版	頭日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	「&」同一パテントファミリー文献	
国際調査を完了した日 国際調査を完了した日 国際調査を完了した日			
10.11.97		.97	
民歌組本機和	カタ飲みではて生	佐姓庁第本官(佐照のなる第四)	4H 9636
国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 4H 9636 大久保 元浩 印 4H 9636			1 1 1
郵便番号100			
東京	邸千代田区霞が関三丁目 4番3号	電話番号 03-3581-1101	内線 3445

<del> </del>		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*		関連する
Y	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 JP,6-271843,A(住友化学工業株式会社),27.9月.1994(2	請求の範囲の番号 4-6,9-18
•	7.09.94),第【0005】欄,第【0024】欄(ファミリーなし)	4-6, 9-18
Y	JP, 3-255190, A (パイオニア株式会社 他1名), 14. 11月. 19 91 (14. 11. 91), 特許請求の範囲1&US, 5227252, A	4-6, 9-18
Y	JP, 2-210790, A (株式会社リコー), 22.8月.1990 (22.0 8.90), 特許請求の範囲1 (ファミリーなし)	4-6, 9-18
Y	JP, 4-334894, A(株式会社リコー), 20. 11月. 1992 (20. 11. 92), 特許請求の範囲1、図1(ファミリーなし)	10-18
Y	JP, 7-142169, A (三菱化学株式会社), 2. 6月. 1995 (02. 06. 95), 特許請求の範囲4 (ファミリーなし)	9
A	JP, 8-12969, A (ティーディーケイ株式会社), 16. 1月. 1996 ( 16. 01. 96), 全文 (ファミリーなし)	4
A	JP, 5-182762, A (富士電機株式会社), 23. 7月. 1993 (23. 07. 93), 全文 (ファミリーなし)	4-6, 9-18
<b>A</b> .	JP, 2-250292, A (株式会社リコー), 8. 10月. 1990 (08. 1 0. 90), 全文&US, 5085947, A	4-6, 9-18
	·	,
		l
•		
		•
i		
	·	
1		
		•
L		·

第1欄 請求の範囲の一部の調査ができないときの意見 (第1ページの1の続き)
法第8条第3項 (PCT17条(2)(a)) の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。
1. [ 請求の範囲 は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。 つまり、
2. <b>□ 請求の範囲</b> は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
3. □ 請求の範囲 は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に 従って記載されていない。
第Ⅱ欄 発明の単一性が欠如しているときの意見 (第1ページの2の続き)
次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は収めた
Ⅰ. 特許請求の範囲1−9に係る発明は、クマリン誘導体を含有する発光層と、テトラアリールジアミン誘導体を含有する正孔注入性および/または輸送性の層とを有する有機EL妻子に関するものである。
II. 特許請求の範囲10-18に係る発明は、パイポーラ型発光層を含む2層以上の発光層を有し、この発光層より腸極側の層として正孔注入性および/または輸送性の層を有し、陰極側の層として電子注入性および/または輸送性の層を有
し、前配2層以上の発光層がパイポーラ型発光層同士の組合せ、または、パイポーラ型発光層と、このパイポーラ型発光 層より陽極側の正孔輸送性の発光層および/もしくは陰極側の電子輸送性の発光層との組み合わせである有機EL素子に関するものである。
従って、上記Iの発明群とIの発明群との間に共通する特別な技術的特徴は認められないから、これらの発明群が単一の一般的発明概念を形成するように連関している一群の発明であるとは認められない。
1.   出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求
の範囲について作成した。
2. □ 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追 加調査手数料の納付を求めなかった。
3. 出題人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4. □ 出願人が必要な追加爾奇手数料を期間内に執付しなかったので、この国際電本組作は、またのグロ・ローロー
4. U
追加調 <u>査</u> 手数料の異議の申立てに関する注意
追加調査手数料の納付と共に出顧人から異議申立てがあった。
図 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。

様式PCT/ISA/210 (第1ページの続葉 (1)) (1992年7月)